Original document

PROPIONATE ESTER DERIVATIVE, LIQUID CRYSTAL COMPOSITION CONTAINING THE DERIVATIVE AND LIQUID CRYSTAL DISPLAY ELEMENT CONTAINING THE LIQUID CRYSTAL COMPOSITION

Publication number: JP2004075667 Publication date: 2004-03-11

Inventor:

SUGIURA MITSUYO; FURUYA MAYUMI

Applicant:

CHISSO CORP; CHISSO SEKIYU KAGAKU KK

Classification:

- international:

G02F1/13; C07C69/635; C07C69/65; C09K19/20; C09K19/28; C09K19/30; C09K19/32; C09K19/34; C09K19/46; G02F1/13; C07C69/00; C09K19/10; C09K19/30; C09K19/32; C09K19/34; C09K19/46; (IPC1-7): C07C69/635; C07C69/65; C09K19/20; C09K19/28; C09K19/30; C09K19/32; C09K19/34;

C09K19/46; G02F1/13

- european:

Application number: JP20030158914 20030604

Priority number(s): JP20030158914 20030604; JP20020167712 20020607

View INPADOC patent family

Report a data error here

Abstract of JP2004075667

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a compound having a small viscosity, negative dielectric anisotropy with a big absolute value, appropriate optical anisotropy and excellent compatibility with other liquid crystal compounds, and a liquid crystal composition containing the compound, and to provide a liquid crystal display element containing the composition. SOLUTION: The liquid crystal composition contains a compound expressed by formula (1) wherein Ra and Rb express each H, an alkyl, an alkenyl, an alkoxy, or the like; ring A<SP>1</F>, ring A<SP>2</F>, ring A<SP>3</F>, ring A<SP>3</F>, ring A<SP>4</F>, ring A<SP>4</F>, ring A<SP>5</F> and ring A<SP>6</F> independently express each 1, 4-cyclohexylene, 1, 4-phenylene, 2, 6-naphthylene, or the like; Z<SP>1</F>, Z<SP>2</F>, Z<SP>3</F> and Z<SP>11</F> independently express each a single bond, a 1-4C alkylene, or the like; (1), (m), (n) and (p) express independently each 0 or 1 and 1+m+n+p expresses 0, 1 or 2

COPYRIGHT: (C)2004,JPO

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公 開 特 許 公 報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2004-75667 (P2004-75667A)

(43) 公開日 平成16年3月11日(2004.3.11)

(51) Int.C1.7	FI			テーマコー	ド (参考)
CO7C 69/635	CO7C	69/635		4H006	
CO7C 69/65	CO7C	69/65		4H027	
CO9K 19/20	С09К	19/20			
CO9K 19/28	С09К				
CO9K 19/30	CO9K	-,			
		,	の数 49 OL	(全 68 頁)	最終頁に続く
		THE PROPERTY OF		(± 00 pt/	ACM ST TO AND T
(21) 出願番号	特願2003-158914 (P2003-158914)	(71) 出願人	000002071		
(22) 出願日	平成15年6月4日 (2003.6.4)		チッソ株式会社		
(31) 優先権主張番号		ļ	大阪府大阪市北		日の番39号
(32) 優先日	平成14年6月7日 (2002.6.7)	(71) 出願人	596032100		102527
(33) 優先権主張国		(I) MASK/C	チッソ石油化学	*株式会社	
(00) (2) 11 2 2 2 2	HTH (VI)		東京都中央区勝		2光1日
		(72) 発明者	杉浦 光代	, C S 1 H I	OH 1 4
		(12) 光明有		. 	
			千葉県市原市五	• • • • • • • • •	•
		(=0) 30 50	石油化学株式会	在機能材料研	"元州"内
		(72) 発明者	古谷真山美		
			千葉県市原市五		
			石油化学株式会		
		 Fターム (参	考) 4H006 AA01	AB64 BJ 20	BJ50 BM30
			BM71	BP30	
				_	00 T 00 0
		1			終育に締く

(54) 【発明の名称】プロピオン酸エステル誘導体、該誘導体を含有する液晶組成物及び該液晶組成物を含有する液晶 表示素子

(57)【要約】 (修正有)

【課題】小さい粘度、絶対値の大きな負の誘電率異方性、適切な光学異方性、および他の液晶性化合物との優れた相溶性を有する化合物、これを含有する液晶組成物、およびこの組成物を含有する液晶表示素子を提供する

【解決手段】下記の式(1)で表される化合物、この化合物を含有する液晶組成物、およ ひこの組成物を含有する液晶表示素子。

$$Ra - \left(A^{1}\right) - Z^{1} + \left(A^{2}\right) - Z^{2} + \left(A^{3}\right) - \left(CH_{2}\right)_{2}COO - \left(A^{4}\right) - \left(Z^{3}\right) - \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{1$$

式(1)において、RのおよびR b は、水素、アルキル、アルケニル、アルコキシなどであり、環 A^1 、環 A^2 、環 A^3 、環 A^4 、環 A^5 および環 A^6 は独立して、1、4 ーシクロヘキシレン、1、4 ーフェニレン、または 2、6 ーナフチレンなどであり、 \mathbf{Z}^1 、又 2、 \mathbf{Z}^3 および \mathbf{Z}^{1-1} は独立して、単結合または炭素数 1 ~ 4 のアルキレンなどであり、 1、m、n および P は独立して、0 または 1 であり、 \mathbf{I} + \mathbf{M} + \mathbf{N} + \mathbf{N}

【選択図】 なし

【特許請求の範囲】

【請求項1】

下記の式(1)で表される化合物。

$$Ra - \left(A^{1}\right) - Z^{1} + \left(A^{2}\right) - Z^{2} + \left(A^{3}\right) - \left(CH_{2}\right)_{2}COO - \left(A^{4}\right) - \left(Z^{3} - A^{5}\right)_{n} + \left(Z^{11} - A^{6}\right)_{p} - Rb$$
 (1)

式(1)において、RのおよびRbは、独立して、水素、または炭素数1~10のアルキ ルであり、このアルキルにあいて任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく、このア ルキルにおいて任意の一CH~-は、一〇-、-S-、-CO-、-CH=CH-、-C ≡С一、または一SiH2~で置き換えられてもよく、そしてRのおよびRbは同時に水 素であることはなく:環 \mathbf{A}^1 、環 \mathbf{A}^2 、環 \mathbf{A}^3 、環 \mathbf{A}^4 、環 \mathbf{A}^5 、および環 \mathbf{A}^6 は、独立 して、1、4-シクロヘキシレン、1、4-シクロヘキセニレン、1、4-フェニレン、 デカヒドロー 2. 6 ーナフチレン、テトラヒドロー 2. 6 ーナフチレン、または 2. 6 ー ナフチレンであり、これらの環において任意の水素は、ハロゲン、-CFa、-CHF。 、一CHヶF、一OCFa、一OCHFゥ、または一OCHヶFで置き換えられてもよく 、任意の一CH2-は、一〇-、-S-、-CH=CH-、-CO-、または-SiH彡 - で 置き換えられてもよく、そして任意の - C H = は - N = で置き換えられてもよく; 区¹、区²、区³ および区¹¹ は、独立して、単結合または炭素数1~4のアルキレンで あり、このアルキレンにおいて任意の一CH₂ーは、一〇一、一S一、一CH=CH-、 - C = C - 、 - C O - 、または - S i H 2 - で置き換えられてもよく、そして任意の水素 はハロゲンで置き換えられてもよく:1、m、nぉよひPは、独立して、0または1であ り、そして丨、m、n、およひPの和は0、1または2である。ただし、環A 1 、環A 2 、環 A ³ 、環 A ⁴ 、環 A ⁵ 、 および環 A ⁶ の少なくとも一つは、式 (1 3) で 表 され 3 基 である。

$$\begin{array}{ccc}
L^{11} & L^{12} \\
\hline
\end{array}$$
(13)

(式(13)において、 L^{1} がよび L^{1} は、独立して、水素、八口ゲン、一CF $_3$ 、 てし^{1 1} およびし^{1 2} の少なくとも 1 つは水素ではない。)。 1 、 m 、 n 、およひ P の 和 が1または2であり、そして環A 1 、環A 2 、環A 3 、環A 4 、環A 5 、および環A 8 が 独立して、1、4-フェニレンまたは式(18)で表される基であるとき、R瓜およびR b を構成する炭素数、酸素数、硫黄数およびケイ素数の和は13未満であり: R a. が n -プロピル、環A¹ および環A³ が1.4-シクロヘキシレン、環A⁴ が2.3-ジフルオ ロー1. 4-フェニレン(式(13)においてL¹¹ およびL¹² がフッ素である)、区 ¹ が単結合であり、1が1であり、m、nおよびPが0であるとき、Rbはエトキシでは ない。

【請求項2】

環A4 が請求項1に記載の式(13)で表される基である請求項1に記載の化合物。 【請求項3】

環 A ³ が 1 . 4 - シクロヘキシレンであり、そして環 A ⁴ が請求項 1 に記載の式(1 3) で表される基である請求項1に記載の化合物。

【請求項4】

れる基であり、そして1、m、nおよびPが0である請求項1に記載の化合物。

【請求項5】

環 A ³ か 1 . 4 - シクロヘキシレンであり、環 A ⁴ が 請求項 1 に記載の式(1 3)で表さ れる基であり、1が1であり、そしてm、nおよひPが0である請求項1に記載の化合物

40

20

30

40

50

【請求項6】

下記の式(a)、(c)~(m)で表されるいずれが1つの化合物。

$$Ra - A^{3} - (CH2)2COO - Rb$$
 (a)

$$Ra - A^{1} - Z^{1} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (c)

$$Ra - A^3 - (CH_2)_2COO - A^5 - Rb$$
 (d)

$$Ra - \left\langle A^{3} \right\rangle - (CH_{2})_{2}COO - \left\langle Z^{3} \right\rangle - Rb \qquad (e)$$

$$Ra - A^{1} - A^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (f)

$$Ra - A^{1} - Z^{1} - A^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (g)

$$Ra - A^{1} - A^{2} - Z^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (h)

$$Ra - A^{1} - Z^{1} - A^{2} - Z^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (i)

$$Ra - A^{1} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - A^{5} - Rb$$
 (j)

$$Ra - \overline{A^{1}} - Z^{1} - \overline{A^{3}} - (CH_{2})_{2}COO - \overline{Z^{3}} - \overline{A^{5}} - Rb$$
 (k)

$$Ra - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - A^{5} - A^{6} - Rb$$
 (I)

$$Ra - A^{3} - (CH2)2COO - Z^{3} - Z^{11} A^{6} - Rb$$
 (m)

式(α)、(α)~(α) において、 α のおよび α もは、独立して、 炭素数 α ~ α 0 のアルケニル、 または炭素数 α ~ α 0 のアルケニルオキシであり、 α のアルキルにおいて任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく:環 α 1 、環 α 2 、環 α 3 、環 α 5 、 および環 α 6 は、独立して、 α 1 . 4 α 2 の α 2 に α 3 、 ス 3 に α 3 に α 4 に 3 α 5 に 3 α 5 に 3 α 5 に 3 α 7 は、 独立して、 α 1 . 4 α 9 の α 7 に α 8 に α 8 に α 9 の α 8 に α 9 の α 9 0 α 9 0

30

40

50

ロー2. 6ーナフチレン、ピリジンー2. 5ージイル、8ーフルオロピリジンー2. 5ージイル、ピリミジンー2. 5ージイル、またはピリダジンー2. 5ージイルであり、そして環 A^1 、環 A^2 、環 A^3 、環 A^5 、および環 A^8 の少なくとも一つは、1. 4ーシクロヘキシレンであり: L^{1} および L^{1} は、独立して、水素、八口ゲン、一CF $_3$ 、一CHF $_2$ 、一CH $_2$ F、一OCF $_3$ 、一OCHF $_2$ 、または一OCH $_2$ Fであり、そして L^{1} および L^{1} の少なくとも1つは水素ではなく: Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、および Z^{1} は、独立して、単結合、一(CH $_2$) $_2$ 一、一CH $_2$ O一、一OCH $_2$ 一、一CEC一、または一(CH $_2$) $_4$ 一である。

【請求項7】

請求項6に記載の式(へ)、(c)~(m)において、RへおよびRbが、独立して、炭素数1~10のアルキル、炭素数1~9のアルコキシ、炭素数2~11のアルケニル、または炭素数2~10のアルケニルオキシである請求項6に記載の化合物。

【請求項8】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α) において、環 α 1 、環 α 2 、環 α 3 、環 α 5 、および環 α 6 が、独立して、1、4 ー シクロヘキシレン、1、4 ー フェニレン、2・7 ルオロー1、4 ー フェニレン、2・5 ー ジフルオロー1、4 ー フェニレン、2・5 ー ジフルオロー1、4 ー フェニレン、2・5 ー ジフトリフルオロー1、4 ー フェニレン、2・5 ー ジフトリフルオロー1、4 ー フェニレン、デカヒドロー2・6 ー ナフチレン、テトラヒドロー2・6 ー ナフチレン、2・6 ー ナフチレン、5 ー フルオロー2・6 ー ナフチレン、3・4ージフルオロー2・6 ー ナフチレンである請求項6または7 に記載の化合物。

【請求項9】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α)において、環 α 1、環 α 2、環 α 3、環 α 5、および環 α 6が、独立して、1、4ーシクロヘキシレン、1、4ーフェニレン、2ーフルオロー1、4ーフェニレン、2、5ージフルオロー1、4ーフェニレン、3、5ージフルオロー1、4ーフェニレンである請求項 α 5 または α 7 に記載の化合物。

【請求項10】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α もよび α が の一方が水素であり、他方がフッ素、一CF α 、一CHF α 、または一CH α ドである請求項 α ののいずれが α 項に記載の化合物。

【請求項11】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α 0 が、独立して、 α 1 が、次元 α 2 が、独立して、フッ素、 α 2 でよるに α 3 に記載の化合物。

【請求項12】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α 0 が かったがフッ素であり、他方がフッ素、 α 1 で α 2 の一方がフッ素のいずれが 1 項に記載の化合物。

【請求項13】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α 0 がフッ素である請求項 α 3 のいずれが α 1 項に記載の化合物。

【請求項14】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α) において、 α 1、 α 2、 α 3、 および α 1 が、独立して、単結合、 α 4、 α 6 に α 7 の α 8 に α 9 に

【請求項15】

請求項 6 に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α 0、 α 2、 α 2、 α 3、および α 0、独立して、単結合または-(α 0、 α 1、 α 2、 α 3、および α 1、独立して、単結合または-(α 1、 α 3、 α 4、 α 5、 α 5 である請求項 α 6 ~ 1 8 のいずれが 1 項に記

20

30

40

50

載の化合物。

【請求項16】

下記の式(b)で表される化合物。

$$Ra \xrightarrow{L^{11}} L^{12}$$

$$Rb$$
(b)

式(b)において、RのおよびRbは、独立して、炭素数1~10のアルキル、炭素数1 ~ 9 のアルコキシ 、 炭 素 数 2 ~ 1 1 のアルケニル 、ま たは 炭 素 数 2 ~ 1 0 のアルケニルオ キシであり、このアルキルにおいて任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく:環A^ およひ環A³ は、独立して、1.4-シクロヘキセニレン、1.4-シクロヘキシレン、 1. 8-ジオキサン-2. 5-ジイル、1. 4-フェニレン、2-フルオロ-1. 4-フ ェニレン、2、3ージフルオロー1、4ーフェニレン、2、5ージフルオロー1、4ーフ ェニレン、2、6ープフルオロー1、4ーフェニレン、2、3、5ートリフルオロー1、 4-フェニレン、テカヒドロー2.6-ナフチレン、テトラヒドロー2.6-ナフチレン 、 2 . 6 - ナフチレン、 5 - フルオロー 2 . 6 - ナフチレン、 8 . 4 - シ゚フルオロー 2 . 6 ーナフチレン、 3 . 4 . 5 ートリフルオロー 2 . 6 ーナフチレン、ピリデンー 2 . 5 ー ジイル、8-フルオロビリシン-2.5-シイル、ピリミシン-2.5-シイル、または ビリダジンー 2 、 5 ージイルであり、そして環 \mathbf{A}^1 および環 \mathbf{A}^3 の少なくとも一つは、 1. 4-シクロヘキシレンであり:L¹¹ およびL¹² は、独立して、水素、ハロゲン、-CF3 、-CHF2 、-CH2 F、-OCF3 、-OCHF2 、または-OCH2 Fであ る。ただし、式(b)において、Rのかn-プロピル、L¹¹ およひL¹² がフッ素であ るとき、Rbはエトキシではなり。

【請求項17】

請求項16に記載の式(6)において、R α がn - プロピル、 L^{1-1} および L^{1-2} がフッ素であるとき、R δ はアルコキシではない請求項16に記載の化合物。

【請求項18】

請求項16に記載の式(b)において、R α がアルキル、 L^{1-1} および L^{1-2} がフッ素であるとき、R b はエトキシではない請求項16に記載の化合物。

【請求項19】

請求項16に記載の式(b)において、Rのがアルキル、環A¹ および環A³ が1、4-シクロヘキシレン、L^{1 1} およびL^{1 2} がフッ素であるとき、R b はアルコキシではない請求項16に記載の化合物。

【請求項20】

請求項16に記載の式(b)において、R α がアルキル、環 A^1 が1、4 - シクロヘキシレン、環 A^3 が1、4 - フェニレン、 L^{1} がおよび L^{1} がフッ素であるとき、R b はアルコキシではない請求項16に記載の化合物。

【請求項21】

請求項16に記載の式(b)において、Rbがエトキシ、L^{1 1} およびL^{1 2} がフッ素であるとき、Raはn-プロピルではない請求項16に記載の化合物。

【請求項22】

請求項16に記載の式(6)において、R 6 がエトキシ、 L^{1} が および L^{1} がフッ素であるとき、R α はアルキルではない請求項16に記載の化合物。

【請求項23】

請求項16に記載の式(b)において、R b がアルコキシ、L 1 が および L 1 がフッ索であるとき、R o ないープロビルではない請求項16に記載の化合物。

【請求項24】

請求項16に記載の式(b)において、R b がアルコキシ、環A 1 および環A 3 が1.4-シクロヘキシレン、L 1 1 およびL 1 2 がフッ案であるとき、R α はアルキルではない請求項16に記載の化合物。

【請求項25】

請求項16に記載の式(b)において、Rbがアルコキシ、環 A^1 が1、4-シクロヘキシレン、環 A^3 が1、4-フェニレン、 L^{1} がよび L^{1} がフッ素であるとき、R α はアルキルではない請求項16に記載の化合物。

【請求項26】

請求項16に記載の式(6)において、 L^{1} が同時にフッ素ではない請求項16~25のいずれが1項に記載の化合物。

【請求項27】

請求項16に記載の式(6)において、RのおよびRもが、独立して、炭素数1~10のアルキル、炭素数1~9のアルコキシ、炭素数2~11のアルケニル、または炭素数2~10のアルケニルオキシである請求項16~26のいずれが1項に記載の化合物。

【請求項28】

請求項16に記載の式(6)において、環A¹ および環A³ が、独立して、1、4-シクロヘキシレン、1、4-フェニレン、2-フルオロ-1、4-フェニレン、2、3-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2、6-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2、6-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2、6-ジフルオロ-1、4-フェニレン、デカヒドロ-2、6-ナフチレン、2、6-ナフチレン、5-フルオロ-2、6-ナフチレン、3、4-ジフルオロ-2、6-ナフチレン、または3、4、5-トリフルオロ-2、6-ナフチレンである請求項16~27のいずれか1項に記載の化合物。

【請求項29】

請求項16に記載の式(b)において、環 A^1 および環 A^3 が、独立して、1、4-シクロヘキシレン、1、4-フェニレン、2-フルオロ-1、4-フェニレン、2、3-ジフルオロ-1、4-フェニレン、または2、6-ジフルオロ-1、4-フェニレンである請求項16~27のいずれか1項に記載の化合物。

【請求項30】

請求項16に記載の式(b)において、 L^{1} がよび L^{1} の一方が水素であり、他方がフッ素、一CF $_3$ 、一CHF $_2$ 、または一CH $_2$ ドである請求項16~29のいずれか1項に記載の化合物。

【請求項31】

請求項16に記載の式(b)において、 L^{1} が、独立して、フッ素、一C F_3 、一C H_2 、または一C H_2 F、である請求項16~29のいずれか1項に記載の化合物。

【請求項32】

請求項16に記載の式(b)において、 L^{1} がよび L^{1} の一方がフッ素であり、他方がフッ素、- C F $_3$ 、- C H F $_2$ 、または- C H $_2$ F である請求項16~29のいずれか1項に記載の化合物。

【請求項33】

請求項16に記載の式(b)において、 L^{1} がスットである請求項16~ 4025 および27~29のいずれか1項に記載の化合物。

【請求項34】

下記の式(a-1)~(b-2)で表されるりずれか1つの化合物。

20

20

30

$$Ra - (CH2)2COO - Rb$$
 (a-1)

式(α-1)~(6-2)において、Rのは炭素数 1~10のアルキルであり、R6はメトキシ、プロポキシまたはプトキシである。

【請求項35】

請求項34に記載の式(α-1)~(b-2)において、Rのがエチル、プチルまたはペンチルであり、Rbが炭素数1~9のアルコキシである請求項34に記載の化合物。

【請求項36】

請求項34に記載の式(α-1)~(b-2)において、R瓜がエチル、プチルまたはペンチルであり、Rbがメトキシ、プロポキシまたはプトキシである請求項34に記載の化合物。

【請求項37】

請求項34に記載の式($\alpha-1$)~(b-2)において、R α が炭素数2~11のアルケニルであり、Rbが炭素数1~9のアルコキシである請求項34に記載の化合物。

【請求項38】

請求項34に記載の式(α-1)~(b-2)において、Rのが炭素数2~11のアルケニルであり、Rbがメトキシ、プロポキシまたはプトキシである請求項34に記載の化合物。

【請求項39】

請求項1~38のいずれか1項に記載した少なくとも1つの化合物および下記式(52)で表される液晶性化合物からなる化合物群から選択される化合物の少なくとも1つを含有する液晶組成物。

【請求項40】

請求項1~88のいずれか1項に記載した少なくとも1つの化合物を含有する液晶組成物

【請求項41】

下記式(52)で表される液晶性化合物を含有する液晶組成物。

【請求項42】

下記の式(2)、(3)および(4)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する請求項39~41のいずれか1項に記載の液晶組成物。

20

40

50

$$R^{1} - \left(\frac{B}{B}\right) - Z^{4} - \left(\frac{L^{1}}{L^{2}}\right)$$
 (2)

$$R^{1} - \left(\begin{array}{c} B \end{array} \right) - Z^{4} - \left(\begin{array}{c} D \end{array} \right) - Z^{5} - \left(\begin{array}{c} L^{1} \\ L^{2} \end{array} \right)$$
 (3)

$$R^{1} - \left(B\right) - Z^{4} - \left(E\right) - Z^{5} - \left(\sum_{L^{2}}^{L^{1}} X^{1}\right)$$
 (4)

式中、 R^1 は炭素数 $1\sim 1$ 0のアルキルであり、COP ルキルにおいて任意の $-CH_2-CH_2$ に O-E は O-E に O-E

【請求項43】

下記の式(5)および(6)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する請求項39~41のいずれか1項に記載の液晶組成物。

$$R^{2} - \left(G\right) - \left(\left(J\right)\right) \sum_{b} Z^{6} \left(\left(J\right)\right) \sum_{c} \left(K\right) \sum_{L^{4}}^{3} X^{2}$$
 (5)

$$R^{3} \xrightarrow{N} \frac{1}{N} F$$
 (6)

式中、 R 2 および R 3 は独立して炭素数 $1\sim 1$ 0 のアルキルであり、 このアルキルにおいて任意の一 C H $_2$ 一は一〇-または一 C H = C H ーで置き換えられてもよく、 そして任意の水素はフッ案で置き換えられてもよく: X 2 は一 C N または一 C = C ー C N であり: 環 G は 1 . 4 - シ ク ロ へ キ シレ ン 、 1 . 4 - フェニレ ン 、 1 . 3 - ジ オ キ サ ン - 2 . 5 - ジ イル、 またはピリミジン- 2 . 5 - ジ イルであり: 環 J は 1 . 4 - シ ク ロ へ キ シレ ン 、 ピリミジン- 2 . 5 - ジ イル または任意の 水素がフッ素で置き換えられてもよい 1 . 4 - フェニレンであり: 環 K は 1 . 4 - シ ク ロ へ キ シレ ン または 1 . 4 - フェニレンであり: ス と は 単結合 で あり: し 3 、 L 4 および L 5 は 独立して 水素 または フ ッ素 で あり: そして 6 に かよび 4 な よび 5 は 独立して 5 な 5

【請求項44】

下記の式(7)、(8)、(9)、(53)および(54)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する請求項39~41のいずれか1項に記載

30

50

の液晶組成物。

$$R^{4} - \left\langle M \right\rangle - Z^{7} - \left\langle P^{5} \right\rangle - R^{5}$$
 (7)

$$R^{4} - Z^{7} - Z^{8} - Z^{8} - R^{5}$$

$$(9)$$

$$R^{4} - \underbrace{M} - Z^{7} - \underbrace{R^{5}}$$
 (53)

式中、 R^4 および R^5 は独立して炭素数 $1\sim 10$ のアルキルであり、このアルキルにおいて任意の一 CH_2 ーは一 O ー または一 CH = CH ー C 置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく、または R^5 はフッ素であってもよく:環Mおよび環Pは独立して 1 、 4 ー 9 クロヘキ 9 レン、 1 、 4 ー 9 クロヘキ 9 レン、 1 、 4 ー 9 クロー 9 には 9 にな 9 には 9 には 9 には 9 にな 9 には 9 には 9 にな 9

【請求項45】

下記の式(10)、(11)および(12)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する請求項42に記載の液晶組成物。

$$R^{6} - \sqrt{Q} - Z^{9} - \sqrt{T} - Z^{10} - R^{7}$$
 (10)

$$R^{6} - \left(Q\right) - Z^{9} - \left(T\right) - Z^{10} - \left(U\right) - R^{7}$$
 (11)

$$R^6 - Q - Z^9 - T - U - R^7$$
 (12)

【請求項46】

請求項45に記載の式(10)、(11)および(12)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する請求項43に記載の液晶組成物。

20

40

50

【請求項47】

請求項45に記載の式(10)、(11)および(12)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する請求項44に記載の液晶組成物。

【請求項48】

少なくとも1つの光学活性化合物をさらに含有する請求項39~47のいずれが1項に記載の液晶組成物。

【請求項49】

請求項39~48のいずれか1項に記載の液晶組成物を含有する液晶表示索子。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は液晶性化合物およびこの化合物を含有する液晶組成物に関する。さらに詳しくは一(CH₂)₂ COO一基を結合基に有する新規なプロピオン酸エステル誘導体、これを含有し、そしてネマチック相を有する液晶組成物、およびこの組成物を含有する液晶表示素子に関する。

[0002]

液晶性化合物の用語は、液晶相を有する化合物および液晶相を有さないが液晶組成物の成分として有用な化合物の総称として用いる。液晶性化合物、液晶組成物、液晶表示素子を されぞれ化合物、組成物、素子と表記することがある。式(1)~式(12)で表わされ る化合物をされぞれ化合物(1)~化合物(12)と表記することがある。式(1)~式 (12)において、六角形で囲んだA¹~A⁶、B、D、Eなどの構造単位は、環A¹~ 環A⁶、環B、環D、環Eなどを示す。

[00003]

【従来の技術】

[0004]

素子に必要な液晶組成物における物性は、これらのモードによって異なる。何れのモード においても共通の性質として以下の特性が組成物に必要である。

- 1)水分、空気、熱、光等の外的環境因子に対して安定であること。
- 2) 室温を含む広い温度範囲で液晶相を有すること。
- 3) 粘度が小さい。
- 4) 最適な光学異方性(Δn) を有する。
- 5) 最適な誘電率異方性(Δε) を有する。
- 6) 表示素子を駆動させた場合に駆動電圧が低い。

[0005]

組成物の成分である化合物は良好な相溶性を有することが必要である。最近では素子を低温で使用するので、化合物は低温においても特に良好な相溶性を有することが望ましい。 化合物が固体として析出すると素子が機能しなくなるからである。

[0006]

液晶表示素子の最大の問題点は狭い視野角である。この問題を改善するモードは IPS (In-Plane Switching) モード、VA (Vertical align ment) モード、OCB (OPtically comPensated bend)

20

40

50

モードなどである。これらのモードのうち、VAモードやIPSモードは視野角が広く、 応答時間が短く、 せしてコントラストが高い。これらのモードで素子に使用される液晶組成物の特徴は比較的小さな光学異方性、 そして負の誘電率異方性である。 駆動電圧を低く するには誘電率異方性が負に大きい方がよい(M. F. Leslie. Mol. Cryst. Liq. Cryst. 1970.

12.57).

[00007]

負の誘電率異方性を有する化合物として、例えば下記の化合物(14)(例えば、非特許文献1参照。)や化合物(15)(例えば、特許文献1参照。)が報告されている。

$$R \longrightarrow \bigcap_{O} \bigcap_{O}$$

(式中、RおよびR' はアルキルである。)

[0008]

従来の化合物は、次の文献に開示されている。

【 特 許 文 献 1 】

特開昭59-10557号公報

【特許文献2】

特開昭59-76027号公報

【特許文献3】

特表昭63-502988号公報

【特許文献4】

特開2003-2858号公報

【非特許文献1】

V. Reiffenrath et al.. Liq. Cryst., 1989 80, 5(1), 159

【非特許文献2】

J. Amer. Chem. Soc. 1973, 95 (2), 443-448

[0009]

しかしながら、化合物(14)は負の誘電率異方性を有するが、光学異方性が大きい。化合物(15)は大きな負の誘電率異方性を有するが、相溶性が劣り、化学的および物理的安定性に欠ける。従って、大きな負の誘電率異方性を有し、そして適切な光学異方性を有する液晶性化合物が待望されている。

[0010]

【発明が解決しようとする課題】

本発明の第一の目的は、熱、光などに対する安定性、高い透明点、液晶相の低い下限温度、小さな粘度、適切な光学異方性、負に大きな誘電率異方性、他の液晶性化合物との優れた相溶性を有する化合物を提供することである。第二の目的は、これらの化合物の少なくとも一つを含有し、そしてネマチック相の高い上限温度、ネマチック相の低い下限温度、小さな粘度、適切な光学異方性、低いしまい値電圧を有する液晶組成物を提供することである。第三の目的は、この組成物を含有し、そして使用できる広い温度範囲、短い応答時間、大きなコントラスト比、低い駆動電圧を有する液晶表示案子を提供することである。

[0011]

【課題を解決するための手段】

上記目的を達成するための、本発明の構成は下記の第1項~第49項で示される。

20

30

40

50

[0012]

1. 式(1)で表される化合物。

$$Ra - \left(A^{1}\right) - Z^{1} + \left(A^{2}\right) - Z^{2} + \left(A^{3}\right) - \left(CH_{2}\right)_{2}COO - \left(A^{4}\right) + \left(Z^{3}\right) - \left(Z^{11}\right) + \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{11}\right) + \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{11}\right) + \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{11}\right) + \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{11}\right) + \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{11}\right) + \left(Z^{11}\right) - \left(Z^{1$$

式(1)において、RのおよびRもは、独立して、水素、または炭素数1~10のアルキルであり、このアルキルにおいて任意の水素はハロゲンで置き換えられてもよく、そしてアルキルの任意の一CH2-は、一〇-、-S-、-CO-、-CH=CH-、-C=C-、または-SiH2-で置き換えられてもよく、そしてRのおよびRもは同時に水素であることはない。

[0013]

「アルキルにおいて任意の一CH $_2$ ーは、一〇一、一CH=CH-などで置き換えられてもよい」との語句の意味を例で示す。アルキルがС $_4$ H $_9$ ーの場合、任意の一CH $_2$ ーを一〇一または一CH=CH-で置き換えた基の一部は、С $_3$ H $_7$ 〇一、CH $_3$ 一〇一(CH $_2$) $_2$ 一、CH $_3$ 一〇一、H $_2$ С=СHー(CH $_2$) $_3$ 一、CH $_3$ 一СH = СHー(CH $_2$) $_3$ 一、CH $_3$ 一СH = СHー(CH $_2$) $_2$ 一、CH $_3$ 一СH = СHーCH $_2$ 一〇一である。このように「任意の」語は、「区別なく選択された少なくとも1つの」を意味する。化合物の安定性を考慮して、酸素と酸素とが隣接したCH $_3$ 一〇一〇一CH $_2$ 一よりも、CH $_3$ 一〇一〇日 $_2$ 一〇一の方が好ましい。

[0014]

好ましいR のおよび R もは、水素、アルキル、アルコキシ、アルコキシアルキル、アルキオ、アルキルチオアルコキシ、アルケニル、アルケニルオキシ、アルキニル、アルキニルオキシ、アルキルシリル、またはアルキルシリルアルキルである。少なくとも1つの水素がハロゲンで置き換えられたこれらの基も好ましい。 G れらの基は分しなフッ素である。 C れらの基の好ましい、炭素数は1~8である。 C 日 日 一 の立体配置はシスよりもトランスが好ましい。 特に好ましいR の あよび R もは、炭素数1~6のアルキル、炭素数2~6のアルコキシ、炭素数2~7のアルケニル、炭素数2~6のアルケニルオキシ、または少なくとも1つの水素がフッ素で置き換えられたの基である。 ロープロビルは直鎖のプロビルである。プロビルは直鎖および分岐のプロビルを意味する。

[0015]

[0016]

好ましい環A ¹ ~環A ⁶ は、1、4-シクロヘキセニレン、1、4-シクロヘキシレン、1、8-ジオキサン-2、5-ジイル、1、4-フェニレン、2-フルオロ-1、4-フェニレン、2、8-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2、8-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2、8-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2、8・5-トリフルオロ-1、4-フェニレン、デカビドロ-2、6-ナフチレン、テトラビドロ-2、6-ナフチレン、2・6-ナフチレン、5-フルオロ-2、6-ナフチレン、3・4-ジフルオロ-2、6-ナフチレン、ピリジン-2、5-ジイル、3-フルオロピリジン-2、5-ジイル、ピリミジン-2、5-ジイル、またはピリグジン-2、5-ジイルである。1、4-シクロヘキシレンと1、3-ジオキサン-2、5-ジイルの立体配置はシスよりもトランスが好ましい。

[0017]

より好ましい環 $A^1 \sim {\mathfrak g} A^6$ は、1、4-シクロヘキシレン、1、8-ジオキサン-2、5-ジイル、1、4-フェニレン、2-フルオロ-1、4-フェニレン、2.8-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2.6-ジフルオロ-1、4-フェニレン、2.6-ジフルオロ-1、4-フェニレン、3.4-ジフルオロ-1、4-フェニレン、3.4-ジフルオロ-2.6-ナフチレン、3.4-ジフルオロ-2.6-ナフチレン、3.4-ジフルオロ-2.6-ナフチレンである。 さらに好ましい環 $A^1 \sim {\mathfrak g} A^6$ は、1.4-シクロヘキシレン、1.4-フェニレン、2-フルオロ-1.4-フェニレン、2.3-ジフルオロ-1.4-フェニレンである。

[0018]

環 A^1 、環 A^2 、環 A^3 、環 A^4 、環 A^5 、および環 A^6 の少なくとも一つは、式(18)で表される環であり;

$$L^{11} L^{12}$$
 (13)

式(18)において、 L^{1} がよび L^{1} は、独立して、水素、八口ゲン、 $\mathsf{-CF}_3$ 、 $\mathsf{-CHF}_2$ 、 $\mathsf{-CH}_2$ F、 $\mathsf{-OCF}_3$ 、 $\mathsf{-OCHF}_2$ 、または $\mathsf{-OCH}_2$ F であり、 そして 20 L^{1} がよび L^{1} の少なくとも1つは水素ではない。

[0019]

式(13)で表される環の好ましい例は、環(13-1)~(13-20)である。

式(13)で表される環において、より好ましい環は、環(13-1)、(13-2)、(13-3)、(13-4)、(13-5)、(13-6)、または(13-7)、(13-8)、(13-9)、(13-10)、または(13-11)である。さらに好ましい環は、環(13-2)、(13-4)、(13-6)、(13-8)、(13-9)、(13-10)、または(13-11)である。最も好ましい環は、環(13-2)である。

[0020]

区¹、区²、区³ および区¹¹ は、独立して、単結合または炭素数 1 ~ 4 のアルキレンで あり、このアルキレンにおいて任意の $-CH_2$ -は、-O-、-S-、-CH=CH-、 - C = C - 、 - C O - 、または - S i H , - で置き換えられてもよく、そして任意の水素 はハロゲンで置き換えられてもより

[0021]

好ましい \mathbf{Z}^1 、 \mathbf{Z}^2 、 \mathbf{Z}^3 および \mathbf{Z}^{1-1} は、単結合、 $\mathbf{-(CH_2)_2COO-}$ 、 $\mathbf{-OCO}$ $(CH_2)_2 - . - (CH_2)_2 - . - CH_2O - . - OCH_2 - . - CF_2O - . - O$ $\texttt{CF}_2 - \textbf{.} - \texttt{CH}_2 \; \texttt{SiH}_2 - \textbf{.} - \texttt{SiH}_2 \; \texttt{CH}_2 - \textbf{.} - \texttt{COO} - \textbf{.} - \texttt{OCO} - \textbf{.} - \texttt{CH}$ $_{2}$ CO- $_{4}$ -COCH $_{2}$ - $_{4}$ -CH=CH- $_{4}$ -CF=CF- $_{4}$ -CEC- $_{4}$) 4 - . - (CH2) 2 CF2 O - . または-OCF2 (CH2) 2 - である。- CH= CH-および-CF=CF-の立体配置はシスよりもトランスが好ましい。

10

より好ましい \mathbf{Z}^1 、 \mathbf{Z}^2 、 \mathbf{Z}^3 および \mathbf{Z}^{1-1} は、単結合、 $\mathbf{-(CH_0)}_0$ $- \cdot \cdot - 0 \,C \,H_{\,2} \, - \cdot \cdot - C \,O \,O \, - \cdot \cdot - 0 \,C \,O \, - \cdot \cdot - C \,F_{\,\,2} \,O \, - \cdot \cdot - 0 \,C \,F_{\,\,2} \, - \cdot \cdot - C \,H = C$ H-、-C \equiv C-、または-(CH_{ϱ}) $_{4}$ -である。さらに好ましい \mathbf{Z}^{1} 、 \mathbf{Z}^{2} 、 \mathbf{Z}^{3} お よび \mathbf{Z}^{1} は、単結合、 $\mathbf{-(CH_2)_2} - \mathbf{-CH_2O} - \mathbf{-OCH_2} - \mathbf{-COO} - \mathbf{\cdot}$ または-OCO-である。最も好ましい \mathbf{Z}^1 、 \mathbf{Z}^2 、 \mathbf{Z}^3 および \mathbf{Z}^{1} $\overset{\dot{}}{\mathbf{1}}$ は、単結合または - (CH₂) っである。

[0023]

I、m、n あよびP は独立して O または 1 である。 I、m、n、およびP の和が O である 化合物は2環を有する。1、m、n、およひPの和が1である化合物は3環を有する。1 、m、n、およびPの和が2である化合物は4環を有する。化合物の特性に大きな差異が ないので、化合物(1)が² H(重水素)、¹³ Cなどの同位体で構成されてもよい。 [0024]

この第1項においては、該 I 、 m 、 n 、 および P の和が 1 または 2 であり、 かっ環 A ¹ 、 環 A ² 、 環 A ³ 、 環 A ⁴ 、 環 A ⁵ お よ ひ 環 A ⁶ が 、 独 立 し て 、 1 . 4 ー フ ェ ニ レ ン ま た は 前記の式(13)で表される環であるときは、RのおよびRbを構成する炭素数、酸素数 、硫黄数、およびケイ素数の和は13未満であり;RのがN-プロピル、Rbがエトキシ 、環 A ¹ および環 A ³ が 1 . 4 - シクロヘキシレン、 A ⁴ が 2 . 3 - プフルオロー 1 . 4 合であり、1が1であり、m、nおよひPが0である化合物は除く。

30

40

[0025]

- 2. 環A4 が前記第1項に記載の式(18)で表される基である前記第1項に記載の化合 物。
- 3. 環 A ³ が 1 , 4 ー シ ク D へ キ シ レ ン で あ り 、 そ し て 環 A ⁴ が 前 記 第 1 項 に 記 載 の 式 (13)で表される基である前記第1項に記載の化合物。
- 4. 環A³ が1. 4ーシクロヘキシレン、環A⁴ が前記第1項に記載の式(18)で表す れる基、1、m、nおよひP炒0である前記第1項に記載の化合物。
- 環 A ³ が 1 . 4 シ ク ロ へ キ シ レ ン 、 環 A ⁴ が 前 記 第 1 項 に 記 載 の 式 (1 3) で 表 さ れる基、1が1で、かっm、nおよひPが0である前記第1項に記載の化合物。 [0026]

6. 下記の式(a)、(c)~(m)で表されるいずれか1つの化合物。

$$Ra - A^{3} - (CH2)2COO - Rb$$

$$(a)$$

$$Ra - A^{1} - Z^{1} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (c)

$$Ra - A^3 - (CH_2)_2COO - A^5 - Rb$$
 (d)

$$Ra - \left\langle A^{3} \right\rangle - (CH_{2})_{2}COO - \left\langle A^{5} \right\rangle - Rb$$
 (e)

$$Ra - A^{1} - A^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (f)

$$Ra - \left(A^{1}\right) - Z^{1} - \left(A^{2}\right) - \left(CH_{2}\right)_{2}COO - \left(Rb\right)$$
 (g)

$$Ra - A^1 - Z^2 - A^3 - (CH_2)_2 COO - Rb$$
 (h)

$$Ra - A^{1} - Z^{1} - A^{2} - Z^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - Rb$$
 (i)

$$Ra - A^{1} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - A^{5} - Rb$$
 (j)

$$Ra - \left\langle A^{1} \right\rangle - Z^{1} - \left\langle A^{3} \right\rangle - (CH_{2})_{2}COO - \left\langle CH_{2} \right\rangle - Z^{3} - \left\langle A^{5} \right\rangle - Rb$$
 (k)

$$Ra \xrightarrow{A^3} -(CH_2)_2COO \xrightarrow{L^{11}} A^5 \xrightarrow{A^6} -Rb$$
 (I)

$$Ra \xrightarrow{A^3} (CH_2)_2COO \xrightarrow{} Z^3 \xrightarrow{A^5} Z^{11} \xrightarrow{A^6} -Rb \qquad (m)$$

式(α)、(α)~(α)において、 α のおよび α もは、独立して、 炭素数 α ~ α 0 のアルキル、 炭素数 α ~ α 0 のアルカニルオキシであり、 α 0 のアルキルにおいて任意の水素はフェ素で置き 換えられてもよく:環 α 1 、環 α 2 、環 α 3 、環 α 5 、および環 α 6 は、独立して、 α 1 、 α 1 へ α 2 、 α 3 、 α 4 ー α 2 、 α 4 ー α 9 の α 7 し、 α 1 ・ α 8 ー α 9 の α 7 し、 α 1 ・ α 6 は、独立して、 α 1 ・ α 1 ・ α 1 ・ α 2 ・ α 3 ・ α 3 ・ α 3 ・ α 4 ・ α 2 ・ α 3 ・ α 4 ・ α 9 の α 7 ・ α 8 ・ α 9 の α 7 ・ α 8 ・ α 9 の α 9 の α 7 ・ α 9 の α 9 0 α 8 0 0 α 9 0

[0027]

7. 前記第6項に記載の式(a)、(c)~(m)において、RaおよびRbが、独立して、炭素数1~10のアルキル、炭素数1~9のアルコキシ、炭素数2~11のアルケニル、または炭素数2~10のアルケニルオキシである前記第6項に記載の化合物。

[0028]

8. 前記第6項に記載の式(α)、(α)、(α) において、環 α 1、環 α 2、環 α 3、環 α 5、および環 α 6が、独立して、1、4ーシクロヘキシレン、1、4ーフェニレン、2ーフルオロー1、4ーフェニレン、2、3ージフルオロー1、4ーフェニレン、2、5ージフルオロー1、4ーフェニレン、2、5ーシフルオロー1、4ーフェニレン、2、3、5ートリフルオロー1、4ーフェニレン、デカヒドロー2、6ーナフチレン、テトラヒドロー2、6ーナフチレン、2、6ーナフチレン、5ーフルオロー2、6ーナフチレン、3、4ージフルオロー2、6ーナフチレン、または3、4、5ートリフルオロー2、6ーナフチレンである前記第6項または第7項に記載の化合物。

9.前記第6項に記載の式(α)、(α)、(α)において、環 α 1、環 α 2、環 α 3、環 α 5、および環 α 6が、独立して、1、4ーシクロヘキシレン、1、4ーフェニレン、2ーフルオロー1、4ーフェニレン、2、8ージフルオロー1、4ーフェニレン、2、5ージフルオロー1、4ーフェニレン、または2、6ージフルオロー1、4ーフェニレンである前記第6項または第7項に記載の化合物。

[0029]

10. 前記第 6 項に記載の式(α)、(α)、(α)にあいて、 α 0 にあいて、 α 1 が水素であり、他方がフッ素、 α 2 において、 α 3 に記載の化合物。

1 1. 前記第 6 項に記載の式(α)、(α)、(α)において、 α 0 において、 α 1 が、独立して、フッ素、 α 2 による α 3 において、これを α 5 が、 かった。 ないでは、 α 6 には、 α 7 であるがに、 α 8 には、 α 9 項のいずれが1項に記載の化合物。

1 2. 前記第 6 項に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α 0 ー 方がフッ素であり、他方がフッ素、 α 1 ー C H α 2 の α 3 、 α 4 ー C H α 5 であり、地方がフッ素、 α 6 で 9 項のいずれが 1 項に記載の化合物。

13. 前記第 6 項に記載の式(α)、(α)~(α)において、 α 0 である前記第 6 ~ 9 項のいずれが 1 項に記載の化合物。

[0030]

14. 前記第 6 項に記載の式(α)、(α)~(α) において、 α 1、 α 2、 α 2、 α 3、および α 2¹が、独立して、単結合、 α 4、 α 2¹の一、 α 4、 一〇〇〇一、または α 5 のである前記第 6~ 1 3 項のいずれか 1 項に記載の化合物。

15. 前記第6項に記載の式(α)、(α)、(α)、において、 α 0、 α 2、 α 2、 α 3、および α 2、 独立して、単結合または一(α 3、 α 4、 α 4、 α 5、 独立して、単結合または一(α 4、 α 5、 α 6、 α 7、 α 8 項のいずれか1項に記載の化合物。

[0031]

16. 下記の式(6)で表される化合物。

$$Ra \xrightarrow{A^1} A^3 \xrightarrow{CH_2)_2COO} \xrightarrow{L^{11}} L^{12}$$
(b)

20

30

40

式(b)において、RのおよびRbは、独立して、炭素数1~10のアルキル、炭素数1 ~ 9 のアルコキシ、炭素数 2 ~ 1 1 のアルケニル、または炭素数 2 ~ 1 0 のアルケニルオ キシであり、このアルキルにおいて任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく:環 A ¹ およひ 環 A ³ は、 独 立し て、 1. 4 - シ ク ロ ヘ キ セ ニ レ ン 、 1. 4 - シ ク ロ ヘ キ シ レ ン 、 1. 3 - ジオキサンー 2. 5 - ジイル、1. 4 - フェニレン、 2 - フルオロー 1. 4 - フ ェニレン、2、8ープフルオロー1、4ーフェニレン、2、5ープフルオロー1、4ーフ ェニレン、2、6ープフルオロー1、4ーフェニレン、2、3、5ートリフルオロー1、 4-フェニレン、デカヒドロー2.6-ナフチレン、テトラヒドロー2.6-ナフチレン 、 2 . 6 - ナフチレン、 5 - フルオロー 2 . 6 - ナフチレン、 3 . 4 - プフルオロー 2 . 6 - ナフチレン、 3 . 4 . 5 - トリフルオロー 2 . 6 - ナフチレン、ピリジン - 2 . 5 -シイル、3-フルオロビリシン-2.5-シイル、ピリミジン-2.5-ジイル、または ピリダジン-2.5-ジイルであり、そして環 A^1 および環 A^3 の少なくとも-っは、1. 4 - シクロヘキシレンであり: L ^{1 1} および L ^{1 2} は、独立して、水素、ハロゲン、 -る。ただし、式(b)において、Rのがn - プロピル、L¹¹ およひL¹² がフッ素であ るとき、Rbはエトキシではない。

[0082]

17. 前記第16項に記載の式(b)において、Rのが $n-プロピル、L^{1}$ および L^{1} がフッ素であるとき、Rbはアルコキシではない前記第16項に記載の化合物。

18. 前記第16項に記載の式(b)において、R α がアルキル、 L^{1} がよび L^{1} がフッ素であるとき、R b はエトキシではない前記第16項に記載の化合物。

19.前記第16項に記載の式(b)において、Rのがアルキル、環 A^1 および環 A^8 が1.4-シクロヘキシレン、 L^{1-1} および L^{1-2} がフッ素であるとき、Rbはアルコキシではない前記第16項に記載の化合物。

20. 前記第16項に記載の式(b)において、R α がアルキル、環 A^1 が1、4-シクロヘキシレン、環 A^3 が1、4-フェニレン、 L^{1-1} および L^{1-2} がフッ素であるとき、R b はアルコキシではない前記第16項に記載の化合物。

[0033]

2 1. 前記第 1 6 項に記載の式(b)において、 R b がエトキシ、 L 1 が および L 1 が フッ素であるとき、 R α は n - プロピルではない前記第 1 6 項に記載の化合物。

22. 前記第16項に記載の式(6)において、R 6 がエトキシ、L 1 が およびL 1 が フッ素であるとき、R α はアルキルではない前記第16項に記載の化合物。

28. 前記第16項に記載の式(b)において、Rbがアルコキシ、 L^{1} がフッ素であるとき、Rのはn - プロビルではない前記第16項に記載の化合物。

24. 前記第16項に記載の式(b)において、Rbがアルコキシ、環 A^1 および環 A^3 が1. 4 - シクロヘキシレン、 L^{1} および L^{1} がフッ素であるとき、Rのはアルキルではない前記第16項に記載の化合物。

25. 前記第16項に記載の式(b)において、R b がアルコキシ、環 A^1 が1. 4-9 クロヘキシレン、環 A^3 が1. 4-7 ェニレン、 L^{1-1} および L^{1-2} がフッ素であるとき、R a はアルキルではない前記第16項に記載の化合物。

[0034]

26. 前記第16項に記載の式(b) において、 L^{1} および L^{1} が同時にフッ素ではない前記第16~25項のいずれか1項に記載の化合物。

[0035]

27. 前記第16項に記載の式(6)において、RのおよびR6が、独立して、炭素数1~10のアルキル、炭素数1~9のアルコキシ、炭素数2~11のアルケニル、または炭素数2~10のアルケニルオキシである前記第16~26項のいずれか1項に記載の化合物。

[0036]

28. 前記第16項に記載の式(b)において、環A¹ および環A³ が、独立して、1.

50

4 - シクロヘキシレン、1、4 - フェニレン、2 - フルオロ-1、4 - フェニレン、2、3 - ジフルオロ-1、4 - フェニレン、2、5 - ジフルオロ-1、4 - フェニレン、2、6 - ジフルオロ-1、4 - フェニレン、2、6 - ジフルオロ-1、4 - フェニレン、2、7 カビドロ-2、6 - ナフチレン、テトラビドロ-2、6 - ナフチレン、2、6 - ナフチレン、5 - フルオロ-2、6 - ナフチレン、3、4 - ジフルオロ-2、6 - ナフチレン、または3、4、5 - トリフルオロ-2、6 - ナフチレンである前記第16~27項のいずれか1項に記載の化合物。

29. 前記第16項に記載の式(6)において、環A¹ および環A³ が、独立して、1. 4-シクロヘキシレン、1. 4-フェニレン、2-フルオロ-1. 4-フェニレン、2. 3-ジフルオロ-1. 4-フェニレン、2. 5-ジフルオロ-1. 4-フェニレン、また 10 は2. 6-ジフルオロ-1. 4-フェニレンである前記第16~27項のいずれか1項に 記載の化合物。

[0037]

30. 前記第16項に記載の式(b)において、 L^{1} あよび L^{1} の一方が水素であり、他方がフッ素、一CF3、一CHF2、または一CH2 Fである前記第16~29項のいずれが1項に記載の化合物。

81. 前記第16項に記載の式(6)において、 L^{1} および L^{1} が、独立して、フッ素、 $-CF_3$ 、 $-CHF_2$ 、または $-CH_2$ F、である前記第 $16\sim29$ 項のいずれか1項に記載の化合物。

3 2. 前記第 1 6 項に記載の式(b)において、 L^{1} がよび L^{1} の一方がフッ素であり、他方がフッ素、一CF3、一CHF2、または一CH2 Fである前記第 1 6 ~ 2 9 項のいずれか 1 項に記載の化合物。

3.8. 前記第 1.6 項に記載の式(6.0)において、1.1 が まび 1.1 が フッ素である前記第 1.6 ~ 2.5 項および第 2.7 ~ 2.9 項のいずれが 1.1 項に記載の化合物。

[0038]

34.下記の式(α-1)~(6-2)で表されるいずれか1つの化合物。

Ra
$$-(CH_2)_2COO$$
 $-Rb$ (a-1)

Ra $-(CH_2)_2COO$ $-Rb$ (b-1)

Ra $-(CH_2)_2COO$ $-Rb$ (b-2)

式(α-1)~(6-2)において、Rのは炭素数 1~10のアルキルであり、R 6 はメトキシ、プロポキシまたはプトキシである。

[0039]

85. 前記第 84 項に記載の式($\alpha-1$)~(b-2)において、R α がエチル、プチル 40 またはペンチルであり、R b が 炭素数 $1\sim9$ のアルコキシである前記第 84 項に記載の化合物。

36 前記第 34 項に記載の式($\alpha-1$)~(b-2) において、 R α がエチル、プチルまたはペンチルであり、 R b がメトキシ、プロポキシまたはプトキシである前記第 34 項に記載の化合物。

37. 前記第34項に記載の式(α-1)~(b-2)において、R αが炭素数2~11のアルケニルであり、R b が炭素数1~9のアルコキシである前記第34項に記載の化合物。

38. 前記第34項に記載の式(α-1)~(b-2)において、Raが炭素数2~11 のアルケニルであり、Rbがメトキシ、プロポキシまたはプトキシである前記第34項に

40

記載の化合物。

[0040]

39. 前記第1~38項のいずれか1項に記載した少なくとも1つの化合物および下記式(52)で表される液晶性化合物からなる化合物群から選択される化合物の少なくとも1つを含有する液晶組成物。

$$-(CH_2)_2COO$$
 $-(CH_2)_2COO$
 $-(CH_2)_2COO$

40. 前記第1~38項のいずれか1項に記載した少なくとも1つの化合物を含有する液晶組成物。

41. 下記式(52)で表される液晶性化合物を含有する液晶組成物。

$$(CH_2)_2COO$$
 (52)

[0041]

42. 下記の式(2)、(3) および(4) で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する前記第39~41項のいずれか1項に記載の液晶組成物

$$R^{1} - \left(B\right) - Z^{4} + \left(\sum_{L^{2}}^{L^{1}} X^{1}\right)$$
 (2)

$$R^{1} - \left\langle B \right\rangle - Z^{4} - \left\langle D \right\rangle - Z^{5} - \left\langle \sum_{L^{2}}^{L^{1}} X^{1} \right\rangle$$
 (3)

$$R^{1} - \left(B \right) - Z^{4} - \left(E \right) - Z^{5} - \left(\sum_{L^{2}}^{L^{1}} X^{1} \right)$$

$$(4)$$

式中、 R^1 は炭素数 $1\sim 1$ 0 のアルキルであり、このアルキルにおいて任意の一 CH_2 一は一O 一または一CH = CH ーで置き換えられてもよく、そして任意の水案はフッ素で置き換えられてもよく; X^1 はフッ素、塩素、 $-OCF_3$ 、 $-OCHF_2$ 、、 $-CF_3$ 、、 $-CHF_2$ 、、 $-CF_3$ 、、 $-CHF_3$ 、、 $-CHF_4$ 、、 $-CHF_5$ 、、 $-CHF_6$ 、、 $-CHF_7$ 、、 $-CHF_8$ 、、 $-CHF_8$ 、、 $-CHF_8$ 、、 $-CHF_8$ 、、 $-CHF_8$ 、 $-CHF_8$ であり;環 $-CHF_8$ がよび環 $-CHF_8$ で $-CHF_8$ で

[0042]

48. 下記の式(5) および(6) で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する前記第89~41項のいずれか1項に記載の液晶組成物。

30

40

50

$$R^{2} - \left(G\right) - \left(J\right) + Z^{6} \left(J\right) + Z^{6$$

$$R^3 - N \longrightarrow L^5$$
 (6)

式中、 R^2 および R^3 は独立して炭素数 $1\sim 10$ のアルキルであり、このアルキルにおいて任意の一 CH_2 ーは一Oーまたは一CH =CH ーで置き換えられてもよく、そして任意の水素はフッ素で置き換えられてもよく: X^2 は一C N または一C =C ーC N であり:環 G は 1 ・ 4 ー 3 クロヘキ 3 レン、 1 ・ 4 ー 3 クロヘキ 3 レンであり:環 3 に 4 と 3 と 4 に 4 ー 4 と 4

[0043]

44. 下記の式(7)、(8)、(9)、(53)および(54)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する前記第39~41項のいずれか1項に記載の液晶組成物。

$$R^{4} - \left\langle M \right\rangle - Z^{7} - \left\langle P \right\rangle - R^{5}$$
 (7)

$$R^{4} \longrightarrow Z^{7} \longrightarrow Z^{8} \longrightarrow R^{5}$$
 (9)

$$R^{4} - \underbrace{M} - Z^{7} - \underbrace{F}_{R^{5}}$$
 (53)

の少なくとも1つはフッ素である。

[0044]

45. 下記の式(10)、(11)および(12)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する前記第42項に記載の液晶組成物。

$$R^6 - Q - Z^9 - T - Z^{10} - R^7$$
 (10)

$$R^{6} - \left(Q\right) - Z^{9} - \left(T\right) - Z^{10} - \left(U\right) - R^{7}$$
 (11)

$$R^6 - Q - Z^9 - T - Q - R^7$$
 (12)

[0045]

4 6. 前記第4 5 項に記載の式(10)、(11)および(12)で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する前記第43項に記載の液晶組成物

47. 前記第45項に記載の式(10)、(11) および(12) で表される化合物群から選択された少なくとも1つの化合物をさらに含有する前記第44項に記載の液晶組成物

48. 少なくとも1つの光学活性化合物をさらに含有する前記第39~47項のいずれか 1項に記載の液晶組成物。

49. 前記第39~48項のいずれか1項に記載の液晶組成物を含有する液晶表示素子。 【0046】

化合物(2)~化合物(12)、化合物(53)および化合物(54)において好ましい基は次のとおりである。アルキルは分岐のアルキルよりも直鎖のアルキル方が好ましい。1、4~シクロヘキシレンと1、3~ジオキサン~2、5~ジイルの立体配置はシスよりもトランスが好ましい。化合物の特性に大きな差異がないので、これらの化合物が² H(重水素)、¹³ Cなどの同位体を天然存在比の量より多く含んでもよい。なお、「アルキルにおいて任意の~CH2~は、~〇~または~CH=CH~で置き換えられてもよい」の文言の意味は、本発明の構成の第1項において述べたのと同~の意味を表す。R¹、環Bなどの記号を複数の化合物において用いたが、これらのR¹ (または環B)は同~であってもよいし、異なってもよい。

[0047]

【発明の実施の形態】

まず、本発明の化合物(1)をさらに説明する。化合物(1)は負の誘電率異方性を有する2環、3環あよび4環のプロピオン酸エステル誘導体である。この化合物は、素子が使用される条件下にあいて物理的および化学的に極めて安定である。この化合物は、粘度が小さい、負の誘電率異方性が大きい、光学異方性の値が適切である、他の液晶性化合物との相溶性がよい、などといった特徴を有する。例えば、下記の化合物(A)(特開2003-2858号公報)の誘電率異方性の絶対値は、対応する下記2.3-ジフルオロフェニル誘導体(14の)(V. Reiffenrath et al.. Li9. C ケンSt. 1989.5(1). 159)のそれに比較して大きい。化合物(A)はVAモードやIPSモード等に要求される比較的小さな光学異方性を有する。

10

20

30

40

30

$$C_2H_5$$
 OEt (A) $\Delta\epsilon$: -4.8, Δn : 0.107

[0048]

化合物(1)の末端基、環および結合基を適当に選ぶことによって、物性値を任意に調整することが可能である。末端基尺 α 、尺 α 、環 α 0、程台基 α 2、結合基 α 3、結合基 α 3、および α 5、初種類が、化合物(1)の特性に与える効果を説明する。化合物(1)を組成物に添加すると、この特性が組成物のそれに反映される。

[0049]

化合物(1)のRのまたはRbが直鎖アルキルのときは液晶相の温度範囲が広く、粘度が小さい。RのまたはRbが光学活性なアルキルのときはキラルドーパントとして使える。これらの基において任意の一CH2一が、一〇一、一S一、一CH=CHー、または一C=C-で置き換えられたとき、または任意の水素が八口ゲンで置き換えられたときも、得られる化合物は同様の特性を有する。

[0050]

環A¹、環A²、環A³、環A⁴、環A⁵、または環A⁶が1、4ーシクロヘキシレンまたは1、3ージオキサンー2、5ージイルのときは光学異方性が小さく、粘度が小さい。環がデカヒドロー2、6ーナフチレンのときは光学異方性が小さく、相溶性が良好である。環が1、4ーフェニレンまたは任意の水素がハロゲンで置き換えられた1、4ーフェニレンのときは光学異方性が大きく、粘度が小さい。環が2、6ーナフチレンのときは光学異方性が大きく、液晶相の温度範囲が広い。

[0051]

結合基 Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、または Z^{1-1} が単結合、-CH=CH-または-CF=CF-のときは液晶相の温度範囲が広く、粘度が小さい。結合基が $-(CH_2)_2$ -または $-(CH_2)_4$ -のときは相溶性が良好である。結合基が-C=C-のときは透明点が高く、粘度が小さく、そして光学異方性が大きい。結合基が-COO-または $-CF_2O-$ のときは、誘電率異方性が特に負に大きい。

[0052]

化合物(1)が2環の化合物のときは誘電率異方性が負に大きく、粘度が小さい。3環の化合物のときは透明点が高く、4環の化合物のときは透明点が特に高い。以上のように、末端基、環および結合基の種類、環の数を適当に選択することにより目的の物性を有する化合物を得ることができる。

[0053]

化合物(1)の好ましい例は以下の化合物(1a)~(1f)である。

(1a-12)

$$Ra - \overline{\langle A^3 \rangle} - (CH_2)_2 COO - \overline{\langle A^4 \rangle} - Rb$$
 (1a)

$$Ra - \overline{A^{1}} - \overline{Z^{1}} - \overline{A^{3}} - (CH_{2})_{2}COO - \overline{A^{4}} - Rb$$
 (1b)

$$Ra - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - A^{4} - Z^{3} - Rb$$
 (1c)

$$Ra - A^{1} - Z^{1} - A^{2} - Z^{2} - A^{3} - (CH_{2})_{2}COO - A^{4} - Rb$$
 (1d)

$$Ra - \overline{\left\langle A^{1}\right\rangle} - \overline{Z^{1}} - \overline{\left\langle A^{3}\right\rangle} - (CH_{2})_{2}COO - \overline{\left\langle A^{4}\right\rangle} - \overline{Z^{3}} - \overline{\left\langle A^{5}\right\rangle} - Rb$$
 (1e)

$$Ra - \overline{A^3} - (CH_2)_2COO - \overline{A^4} - \overline{Z^3} - \overline{A^5} - \overline{Z^{11}} \overline{A^6} - Rb$$
 (1f)

[0054]

具体的な例は、以下の化合物(101)~(11-7)である。

[0055]

[0056]

L ¹¹ ,L ¹²		L ¹¹ ,L ¹²		
Ra-(CH ₂) ₂ COO-((1 c-1)	Ra-(CH ₂) ₂ COO-(-Rb	(1c-12)	
$Ra - (CH_2)_2COO - COO - Rb$ $L^{11} L^{12}$ $L^{11} L^{12}$	(1¢-2)	$Ra \xrightarrow{L^{11}} L^{12} \xrightarrow{L^{11}} L^{12} \xrightarrow{L^{11}} -Rb$	(1c-13)	
$Ra - (CH_2)_2COO - ($	(1 c-3)	$Ra - CH_{2})_{2}COO - CH_{2}$	(1c-14)	
Ra-(CH ₂) ₂ COO-(-Rb	(1 c-4)	$Ra \longrightarrow (CH_2)_2COO \longrightarrow OCO \longrightarrow Rb$	(1¢-15)	
$Ra - (CH_2)_2COO - N=N - L^{11} L^{12} - Rb$ $L^{11} L^{12}$	(1 c-5)	$Ra \longrightarrow (CH_2)_2COO \longrightarrow OCH_2 \longrightarrow Rb$	(1c-16)	10
$Ra - S - (CH2)2COO - Rb$ $L^{11} L^{12}$	(1 c-6)	Ra - (CH2)2COO - CO - Rb	(1c-17)	
Ra-SiH —(CH ₂) ₂ COO—————Rb	(1 c-7)	Ra—(CH ₂) ₂ COO—(CH ₂);—Rb	(1c-18)	
Ra - (CH2)2COO - Rb	(1 c-8)	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	(1c-19)	
Ra—(CH ₂) ₂ COO———————————————————————————————————	(1c-9)	$\begin{array}{c ccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	(1c-20)	
$Ra - \bigcirc -(CH_2)_2COO - \bigcirc -Rb$	(16-10)	Ra—(CH ₂) ₂ COO	(1c-21)	20
Ra—(CH ₂) ₂ COO—————Rb	(1¢-11)	Ra — (CH ₂) ₂ COO — Rb	(1c-22)	

[0057]

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-1)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-2)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-3)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-4)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-5)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-6)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-6)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-7)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-7)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-8)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-10)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-11)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-11)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-12)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-12)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-13)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-13)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-13)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-13)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-13)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-13)$$

$$Ra \longrightarrow (CH_{2})_{2} \longrightarrow (CH_{2})_{2}COO \longrightarrow Rb \qquad (1d-14)$$

 L^{1} がよび L^{1} は、フッ素、一CF $_3$ 、一CHF $_2$ 、および一CH $_2$ Fである。

化合物(1)は通常の有機合成化学の手法を組み合わせることにより合成できる。化合物(1)に目的とする末端基、環あよび結合基を導入する方法は、オーガニック・シンセシス(OF9のNic SYntheSiS. JOhn Wiley & SonS.

[0060]

40

50

Inc)、オーガニック・リアクションズ(Orfanic Reactions. John Wiley & Sons. Inc)、コンプリヘンシブ・オーガニック・シンセシス(Comprehensive Orfanic Synthesis. Perfamon Press)、新実験化学講座(丸善)などの成書に記載されている。 【0061】

化合物(1)は、例えばカルボン酸誘導体とフェノール誘導体から以下のような方法で合成することができる。

Q¹
$$\stackrel{\longrightarrow}{A^3}$$
 $\stackrel{\bigcirc}{COCH}$ $\stackrel{\bigcirc}{A^3}$ $\stackrel{$

$$Q^1 - A^3 - Q^2$$
(1b)

$$Q^{1}=Ra-(A^{1})-Z^{1}+(A^{2})-Z^{2}+Q^{2}=(Z^{3}-(A^{5})+(Z^{1}-(A^{6})+A^{6})+Q^{2}=(Z^{3}-(A^{5})+(A^{5})$$

[0062]

(16)

カルボン酸誘導体(16)において、Q¹は本発明の式(1)における部分構造であり、 Rac、環 A^1 、環 A^2 、環 A^3 、 Z^1 、 Z^2 、I、およびMは前記本発明の構成の第 1 項 と同一の意味を表す。この誘導体(16)をトルエン、ペンセン等の溶媒中もしくは無溶 媒中、塩化チオニル等のハロケン化試薬により酸ハロケン化物(17)に変換する。フェ ノール誘導体(18)において、 Q ² は本発明の式(1)の部分構造であり、 R b 、環 A 5 、環 A^{6} 、 Z^{3} 、 Z^{1} 」、 L^{1} 、 L^{1} 、 C^{1} 、 n および P は前記本発明の構成の第1項と 同一の意味を表す。この誘導体(18)をトルエン、ペンセン等の溶媒中、酸ハロゲン化 物(17)と反応させることにより化合物(1a)を得る。この一連の反応は、室温~溶 媒の沸点までの間で行い、さらにはピリデン、トリエチルアミン、デメチルアニリン、テ トラメチル尿素等の塩基の存在下で行うのが好ましい。 (E. J. Corey et al., Journal of Organic Chemistry, 1978 3223, C. Raha. Organic Synthesis. IV 268. B. Iselins, Helvetica Chemic 1 9 6 3. a Acta, 1957. 40. 373.M. 8. Newmans, Tet rahedron Letters. 1967. 3267). [0063]

化合物(1丸)は脱水剤を用いたエステル化によっても合成できる。例えばジクロロメタン、クロロホルム等の溶媒中、N、N΄ージシクロヘキシルカルボジイミド(以下DCCと略する。)、および4ージメチルアミノビリジン(以下DMAPと略する。)の存在下、カルボン酸誘導体(16)とフェノール誘導体(18)を反応させることにより、化合物(1丸)を得ることができる(B. NeiSeS;. OF9丸nic SYntheSiS. 1985. 63. 183)。フェノール誘導体の代わりにシクロヘキサ

ノール誘導体を用いた場合には、化合物(16)が得られる。

[0064]

出発物質であるカルボン酸誘導体(16)は、例えば次のような方法により合成することができる。カリウムセープトキシド等の塩基を化合物(20)(Xは八口ゲンである。)に作用させて得られるリンイリドをケトン(19)と反応させ、生成するオレフィン(21)をパラジウムカーボン(PdーC)等の触媒存在下、接触水素化する。トランス体をスとにシス体が生成する場合にはシス体を分離する。公知の方法によりシス体をトランス体をさらに酸性条件下で脱保護することによりたに異性化してもよい。得られたトランス体をさらに酸性条件下で脱保護の酸化剤で酸化することによりカルボン酸誘導体(16ん)を得る。一方、化合物(24)(Xは八口ゲンである。)から得られるリンイリドをアルデヒド(23)と反応させ、生成するカレンでより、から得られるリンイリドをアルデヒド(23)と反応さて2歳ずるとによりた。さらにこれを酸化剤で酸化することによりカルボン酸誘導体(16 6)に導く。ケトン(19)あよびアルデヒド(23)は、有機合成化学の標準的方法に従って合成する。

[0065]

L11=CH9F, L12=F

40

50

[0066]

出発原料であるフェノール誘導体(18)は、例えば、以下のような方法により合成する 。化合物(27)にn-プチルリチウム(n-BuLi)を作用させて得られるリチオ化 物を臭素等により臭素化物(28)に変換する。次いで、[1、1′ーピス(ジフェニル ホスフィノ) フェロセン] ジクロロバラジウム(以下Pd(dPPf)と略する。)、ま たは「1.2-ピス(シフェニルホスフィノ)エタン]シクロロパラジウム(以下Pd(d P P e)と略する。)等の触媒存在下、 $Q^2 - X$ (X はハロゲンである。)と金属マゲ ネシウムから調製したプリニャール試業を作用させて化合物(29)を得る。次に化合物 (29) に再びn - B u L i を作用させてリチオ化物とした後、ホウ酸トリメチル等を反 応させてポロン酸エステル誘導体を得、さらに過酸化水素等の過酸化物で酸化することに よりフェノール誘導体(18丸)へと導く。

[0067]

また、化合物(27)からポロン酸エステル誘導体を経由してフェノール(30)に変換 した後、公知の方法によりQ 2 - X (X はハロゲンである。) と反応させてエーテル(81)を得る。これを再びポロン酸エステル誘導体に変換した後に酸化してアルコキシ基を 有するフェノール誘導体(186)を得ることもできる。これらの方法により、例えばし ^{1 1} = F、 L ^{1 2} = F、 L ^{1 1} = C F ₈ 、 L ^{1 2} = F のフェノール誘導体を合成すること ができる。また、化合物(33)(Pは保護基である。プロテクティプグループスインオ ーポニックシンセシス(Protective Groups in Organic

[0068]

さらに、化合物(36)(Pは保護基である。)にSec-BuLiを作用させることにより、リチオ化物を得、次いでN.N-ジメチルホルムアミド等を反応させてアルデヒド(37)とする。このものをジエチルアミノサルファートリフルオリド(以下DASTと略する)等のフッ素化削でフッ素化し、最後に脱保護してフェノール誘導体(18ん)を得ることができる。この方法により、例えばL^{1 1} =CHF₂、L^{1 2} =Fのフェノール誘導体を合成することができる。

[0069]

また、アルデヒド(37)を水素化ホウ素ナトリウム等の還元剤で還元してアルコール(38)に変換した後に、DAST等のフッ素化剤でフッ素化し、最後に脱保護することによりフェノール誘導体(18e)を得ることができる。この方法により、例えばし¹¹ = CH₂ F、L¹² = Fのフェノール誘導体を合成することができる。その他のフェノール誘導体についても、公知の方法および有機合成化学の標準的な方法に従って合成することができる。

[0070]

[0071]

MSG¹—B(OH)₂ + X-MSG²
$$\xrightarrow{Pd(PPh_3)_4, 2N-Na_2CO_3aq}$$
 MSG¹—MSG²
(39) (40) (X=Br, I) (1-1)

 $MSG^{1} - Y \qquad \stackrel{i)n-BuLi, ii)CO_{2}}{(41) (Y=Br, I)} \qquad MSG^{1} - O \qquad DCC, DMAP \qquad MSG^{1} - O \qquad O-MSG^{2}$ MSG^1 — $B(OH)_2$ $\xrightarrow{H_2O_2aq}$ MSG^1 —OH —

$$MSG^{1} \xrightarrow{O} Lawesson's reagent \\ O-MSG^{2} \xrightarrow{C} MSG^{1} \xrightarrow{C} MSG^{2} \xrightarrow{HF-Py,NBS} MSG^{1} \xrightarrow{F} F \\ O-MSG^{2}$$

$$(1-2) \qquad (44) \qquad (1-3)$$

$$MSG^{1} - PPh_{3}^{+}Br^{-}$$

$$Y-MSG^{2} - i)n-BuLi, ii)DMF - MSG^{2} - MSG^{2} - MSG^{2}$$

$$(41) (Y=Br, I) - (46) - (1-4)$$

10

50

$$MSG^{1} \xrightarrow{MSG^{2}} MSG^{1} \xrightarrow{MSG^{2}} MSG^{2}$$

$$(1-4) \qquad (1-5)$$

$$MSG^{1}$$
 $PPh_{3}^{+}Br^{-}$ (46) t -BuOK H_{2} , Pd -C MSG^{1} MSG^{2} (47) $(1-6)$

 $MSG^{2} - Y \xrightarrow{i)n-BuLi,ii)} F F F MSG^{2} - F F MSG^{2} - MSG^{2$

[0073]

(I) 単結合の生成

アリールホウ酸誘導体(39)と公知の方法で合成される(40)とを、炭酸塩水溶液と触媒、例えばテトラキストリフェニルホスフィンパラジウム(Pd(PPh3)4)の存 40 在下で反応させることにより、化合物(1-1)を合成する。この化合物(1-1)は、公知の方法で合成される化合物(41)にハープチルリチウム(n-BuLi)を作用させ、塩化亞鉛、ジクロロビストリフェニルホスフィンパラジウム(PdCl2(PPh3)2)のような触媒、および化合物(40)を順次作用させることにより合成することもできる。

[0074]

(11)-COO-と-OCO-の生成

化合物(41)にカープチルリチウムを作用させてリチオ化物に誘導した後、二酸化炭素を作用させてカルボン酸(42)を得る。これと、公知の方法で合成されるアルコール(43)またはフェノール(43)とを脱水縮合させて-COO-を有する化合物(1-2)を合成する。この方法によって一〇C〇一を有する化合物も合成することができる。

[0075]

(III) - CF₂ O - と - O C F₂ - の 生成

化合物(1-2)をローソン試業のような硫黄化剤で処理して化合物(44)に誘導する。この化合物をフッ化水素ピリジン錯体(M. Kuroboshi et al.. Chem. Lett.. 1992.827)またはジエチルアミノサルファトリフルオリド(WilliamH. Bunnelle et al.. J. Or9. Chem. 1990. 55. 768)でフッ素化し、一CF20-を有する化合物(1-3)を合成する。この方法によって一〇CF2-を有する化合物も合成することができる。

10

[0076]

(IV) - CH = CH - の生成

公知の方法で合成される化合物(45)にカリウムセープトキシド(セーBuOK)のような塩基を作用させてリンイリドを発生させる。一方、化合物(41)にnープチルリチウムを作用させてリチオ化物へ誘導した後、N、Nージメチルホルムアミドなどのホルムアミドを作用させてアルデヒド(46)を得る。これをリンイリドに反応させて化合物(1-4)を合成する。反応条件によってはシス体が生成するので、公知の方法によりトランス体に異性化する。

[0077]

(V) - (CH₂)₂ - の生成

20

化合物(1-4)を触媒、例えばパラジウムカーポン(Pd-C)の存在下、接触水素化することにより、化合物(1-5)を合成する。

[0078]

(VI) - (CH₂)₄ - の生成

化合物(45)の代わりに化合物(47)を用い、方法(IV)に従って一CH=CH-を生成させ、さらに接触水素化して化合物(1-6)を合成する。

[0079]

(VII) - C ≡ C - の生成

ジクロロバラジウムとハロゲン化銅との触媒存在下で、化合物(41)に2-メチル-8-プチン-2-オールを作用させたのち、塩基性条件下で脱保護して化合物(48)を得る。ジクロロバラジウムとハロゲン化銅との触媒存在下、化合物(48)を化合物(40)と反応させることにより化合物(1-7)を合成する。

} 30)

[0080]

(VIII) - CF = CF - の生成

化合物(41)に n ープチルリチウムを作用させてリチオ化物へ誘導した後、テトラフルオロエチレンを作用させて化合物(49)を得る。化合物(40)に n ープチルリチウムを作用させて誘導されるリチオ化物と化合物(49)とを反応させることにより、化合物(1-8)を合成する。

[0081]

(IX) - CH2 O - または - O CH2 - の生成

40

化合物(46)に水素化ホウ素ナトリウム(NaBH4)などの還元剤を作用させて化合物(50)を得る。これを臭化水素酸などのハロゲン化剤で化合物(51)に誘導する。 炭酸カリウムなどの存在下で、化合物(51)を化合物(43)と反応させて化合物(1-9)を合成する。

[0082]

次に、本発明の組成物についてさらに説明する。本発明の組成物は、ネマチック相の高い上限温度、ネマチック相の低い下限温度、小さな粘度、適切な光学異方性、低いしまい値電圧を有する、などといった特徴を有する。以下で述べる化合物の使用量(百分率)は組成物の全重量に基づいた重量%である。本発明の組成物は、化合物(1)および化合物(52)からなる化合物群から選択される複数の化合物のみを成分として含有してもよい。

20

30

50

好ましい組成物は化合物(1) および化合物(52) からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物を1~99%の割合で含有する。この組成物は、成分として化合物(7)、(8)、(9)、(58)、および(54)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物を含有してもよい。化合物(1)および化合物(52)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物を含有する本発明の組成物は、しきい値を圧やその周波数または温度依存性、液晶相の温度範囲、光学異方性、誘電率異方性、または粘度などを調整する目的で、成分として化合物(2)、(3)および(4)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物(5)および(6)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物でさらに含有させてもよい。得られる組成物の物性を調整する目的で、その他の化合物を含有させてもよい。

[0083]

また反対に、成分として化合物(2)、(3)および(4)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物、化合物(5)および(6)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物(10)、(11)および(12)からなる化合物群から選択される少なくとも1つの化合物を含有する組成物の、しきい値電圧やその周波数または温度依存性、液晶相の温度範囲、光学異方性、誘電率異方性、または粘度などを調整する目的で、化合物(1)および化合物(52)からなる化合物群から選択される化合物を成分として1~99%の割合で添加してもよい。

[0084]

化合物(2)、(3) および(4) は、誘電率異方性が正の値を有し、熱的安定および化学的安定性に優れているので、主としてTN-TFTモード用の組成物に用いられる。この組成物において、これらの化合物の使用量は1~99%である。好ましくは5~97%、より好ましくは10~95%である。液晶相の温度範囲、光学異方性、誘電率異方性、粘度、またはしきい値電圧を調整する目的で、化合物(10)、(11)または(12)を該組成物にさらに添加してもよい。

[0085]

化合物(5) および(6) は、誘電率異方性が正で非常に大きいので、主としてSTNおよびTNモード用の組成物に用いられる。これらの化合物は組成物の液晶相の温度範囲を広ける、光学異方性と粘度を調整する、しきい値電圧を下ける、しきい値電圧の急峻性を改良する、などの目的に使用される。STNまたはTNモード用の組成物において、化合物(5)または(6)の使用量は1~99%の範囲である。好ましくは5~97%、より好ましくは10~95%である。液晶相の温度範囲、光学異方性、誘電率異方性、粘度、またはしきい値電圧を調整する目的で化合物(10)、(11)または(12)をさらに添加してもよい。

[0086]

化合物(7)、(8)、(9)、(53)、および(54)は誘電率異方性が負であるので、主としてVAモード用の組成物に使用される。化合物(7)は粘度、光学異方性、およびしきい値電圧を調整する目的で使用される。化合物に使用される。化合物に使用される。化合物に使用される。の目的に使用される。の目的に使用される。の目的に使用される。の目的に使用される。の目的に使用を増加させると得られる組成物のしきい電圧が小さくなるが、粘度が大きないので、しまい値電圧の要求値を満足するかぎり、少ない使用量が好ましい。このとの経対値は小りので、光学異方性は30~90%である。液晶相の温度範囲、光学異方性、5000のである。液晶相の温度範囲、光学異方性、5000のである。液晶相の温度を範囲、光学異方性、1000にである。ないででは、1000にでは、1000にでは、1000にである組成物に添加してもよい。このときの使用量は30%以下が好ましい。

[0087]

化合物(10)、(11)および(12)の誘電率異方性の絶対値は小さい。化合物(1

50

0)は主として粘度または光学異方性を調整する目的で使用される。化合物(11)および(12)は透明点を上げて液晶相の温度範囲を広げる、または光学異方性を調整する目的で使用される。化合物(10)、(11)および(12)の量を増加させると組成物のしずい値電圧が高くなり、粘度が小さくなる。従って、組成物のしきい値電圧の要求値を満足するかぎり多量に使用してもよい。TN-TFTモード用の組成物において、これらの化合物の好ましい量は40%以下、より好ましい量は35%以下である。STNまたはTNモード用の組成物において、これらの好ましい量は70%以下、より好ましい量は60%以下である。

[0088]

好ましい化合物(2)~(12)、化合物(53)および化合物(54)としては、以下に示す、化合物(2-1)~(2-9)、化合物(3-1)~(3-97)、化合物(4-1)~(4-33)、化合物(5-1)~(5-56)、化合物(6-1)~(6-3)、化合物(7-1)~(7-4)、化合物(8-1)~(8-6)、化合物(9-1)~(9-4)、化合物(10-1)~(10-11)、化合物(11-1)~(11-21)、化合物(12-1)~(12-6)、化合物(53-1)、および化合物(54-1)である。これらの化合物において、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 X^1 、および X^2 は、本発明の構成に記載したそれらと同一の意味を表す。

[0089]

$$R^{1}$$
 (2-3) R^{1} (3-3)

$$R^1 - X^1$$
 (2-4) $R^1 - X^1$ (3-4)

$$R^1$$
 X^1 $(2-5)$ X^1 $(3-5)$ X^2

$$R^1$$
 X^1 $(3-6)$

$$R^{1} \longrightarrow X^{1} \qquad (2-8) \qquad R^{1} \longrightarrow X^{1} \qquad (3-8)$$

$$R^{1} \longrightarrow X^{1} \qquad (3-9) \qquad 40$$

$$R^{1} \longrightarrow P$$

$$F$$

$$R_{1} \longrightarrow P$$

$$R_{2} \longrightarrow P$$

$$R_{2} \longrightarrow P$$

$$R_{3} \longrightarrow P$$

$$R_{4} \longrightarrow P$$

$$R_1 \longrightarrow C \longrightarrow C \longrightarrow C \longrightarrow C$$
 (3-12)

(3-24)

[0091]

$$R^{1}$$
 R^{1}
 R^{1

$$R^{1} \longrightarrow F F X^{1} \qquad (3-48)$$

 R^{1} X^{1} (3-49) R^{1} X^{1} (3-50) R^{1} X^{1} (3-51) X^{1} X^{2} X^{3} (3-52) X^{1} (3-52) X^{2} X^{3} X^{4} X^{2} X^{3} X^{4} X^{2} X^{3} X^{4} X^{2} X^{3} X^{4} X^{4

$$R^{1} \xrightarrow{F} \overset{O}{\bigcirc} \underset{F}{\longrightarrow} X^{1} \quad (3-55)$$

$$R^{1} \xrightarrow{F} \overset{O}{\bigcirc} \underset{F}{\longrightarrow} X^{1} \quad (3-56)$$

$$R^1$$
 \xrightarrow{F} \xrightarrow{O} \xrightarrow{F} $\xrightarrow{X^1}$ $\xrightarrow{(3-58)}$

$$R^{1} - \bigvee_{F} O \xrightarrow{F} X^{1} \quad (3-60)$$

[0092]

[0098]

20

30

[0094]

$$R^{1}$$
 $(4-1)$
 R^{1} $(4-2)$
 R^{1} $(4-3)$
 R^{1} $(4-3)$
 R^{1} $(4-4)$
 R^{1} $(4-5)$
 R^{1} $(4-6)$
 R^{1} $(4-13)$
 R^{1} $(4-14)$
 R^{1} $(4-15)$
 R^{1} $(4-15)$
 R^{1} $(4-16)$
 R^{1} $(4-16)$
 R^{1} $(4-17)$
 R^{1} $(4-18)$

[0096]

$$R^{1} \longrightarrow K^{1} \longrightarrow K^{1$$

[0097]

$$R^1$$
 (4-25)
$$R^1$$
 (4-26)

$$R^1$$
 \longrightarrow F F X^1 (4-27)

$$R^1$$
 (4-28)

$$R^1$$
 (4-29)

$$R^1$$
 (4-30)

$$R^{1} - \left(\begin{array}{c} F \\ F \end{array} \right) - \left(\begin{array}{c} F \\ X^{1} \end{array} \right)$$
 (4-31)

$$R^1$$
 (4-32)

$$R^{1} \longrightarrow FF \longrightarrow X^{1}$$
 (4-33)

[0098]

(5-23)

[0099]

$$R^2$$
 X^2 (5-24)

$$R^2$$
 X^2 (5-25)

$$R^2 - \left(\sum_{\mathbf{r}}^{\mathbf{r}} \mathbf{X}^2 \right)$$
 (5-26)

$$R^2$$
 (5-27)

$$R^2 - F = X^2$$
 (5-28)

$$R^2 \longrightarrow \qquad \qquad \qquad \downarrow^F X^2 \qquad (5-29)$$

$$R^2$$
 (5-30)

$$R^2 - X^2 \qquad (5-31)$$

$$R^2$$
 X^2 (5-32)

$$R_2$$
 X_2 $(5-33)$

$$R^2$$
 X^2 $(5-34)$

$$R^2$$
 X^2 (5-35)

$$R^2$$
 (5-36)

$$R^2$$
 X^2 (5-37)

$$R^2$$
 X^2 (5-38)

$$R^2 - X^2$$
 (5-39)

$$R^2$$
 X^2 $(5-40)$

$$R^2$$
 \longrightarrow O \longrightarrow X^2 (5-41)

$$R^2$$
 X^2 $(5-42)$

$$R^2$$
 O F X^2 (5-43)

$$R^2$$
 X^2 X^2 X^2 X^2 X^3

$$R^2 \longrightarrow Q \longrightarrow X^2$$
 (5-45)

[0100]

40

30

[0102]

$$R^{5} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-13)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-14)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-15)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-16)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-17)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-18)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-18)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-19)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-20)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (11-21)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (12-1)$$

$$R^{8} \longrightarrow R^{7} \qquad (12-2)$$

$$R^{6} \longrightarrow R^{7} \qquad (12-3)$$

$$R^6 \longrightarrow R^7 \qquad (12-4)$$

$$R^6$$
 R^7 (12-5)

[0104]

[0105]

本発明の組成物は公知の方法によって調製される。例えば、成分である化合物を混合し、加熱によって互いに溶解させる。組成物に適当な添加物を加えて得られる組成物の特性を調整してもよい。このような添加物は当業者によく知られている。液晶のらせん構造を誘起して必要なねじれ角を与える目的でキラルドーパントなどが添加される。キラルドーパントの例は上に示した光学活性化合物(OP-1)~(OP-12)である。

[0106]

キラルドーパントを組成物に添加してねじれのピッチを調整する。ねじれのピッチはTFTおよびTNモード用には40~200μmの範囲である。STNモード用の好ましいピッチは6~20μmの範囲である。BTN(BiStのLle TN)モード用の好まし

20

30

40

50

いピッチは1.5~4μmの範囲である。PCモード用の組成物にはキラルドーパントを 比較的多量に添加する。ピッチの温度依存性を調整する目的で少なくとも2つのキラルド ーパントを添加してもよい。

[0107]

メロシアニン、スチリル、アゲ、アゲメチン、アゲキシ、キノフタロン、アントラキノン、およびテトラジンなどの化合物の二色性色素を添加することによってGHモード用の組成物を調製してもよい。

[0108]

本発明の組成物は、ネマチック液晶をマイクロカプセル化して作製したNCAPや、液晶中に三次元網目状高分子を形成させたポリマー分散型液晶表示素子(PDLCD)、例えばポリマーネットワーク液晶表示素子(PNLCD)に使用できる。さらには、複屈折制御(ECB)モード用やDSモード用にも使用できる。

[0109]

【実施例】

以下、実施例により本発明をさらに詳しく説明する。化合物の相転移温度において、C、SA、NおよびIは、それでれ、結晶、スメクチックA相、ネマチック相および等方とは本相を表す。温度の単位はである。例えば、「C 100.0 N」の表示は、DSAに結晶を表す。相転移温度が100.0℃であることを表す。相転移温度はDSCのよび偏光顕微鏡を用いて観察した。得られた化合物は核磁気共鳴スペクトルにあいて、むはゲプレットよいである。NO.6などの番トルなどのデータに基づいて同定した。核磁気共鳴スペクトルにおいて、むはゲプレット、サはトリプレット、「Gなどの番に、大はトリプレット、「Gなどの番に、「C、大はトリプレット、「Bにはカルテット、「Mはマルチプレットである。NO.6などの番に、大はトリプレット、「C、「Mは、「C N」」である。NO.6などの番にないでは、「C N」である。NO.6などの番にないて、「C N」である。NO.6などの番においてネマチック相一等方相の転移温度(N」)を測定する方法と同一である。化合物ののお度、光学異方性または誘電率異方性は、この化合物を適当な母液晶に溶解させたあと測定した。

[0110]

化合物の相溶性:類似の構造を有する幾つかの化合物を混合してネマチック相を有する母液晶を調製した。測定する化合物とこの母液晶とを混合した組成物を得た。混合する割合の一例は、15%の化合物と85%の母液晶である。この組成物を一20℃、一30℃のような低い温度で30日間保管した。この組成物の一部が結晶(またはスメクチック相)に変化したか否かを観察した。必要に応じて混合する割合と保管温度とを調整した。この方法によって測定した結果から、結晶(またはスメクチック相)が析出する条件および結晶(またはスメクチック相)が析出しない条件を求めた。

[0111]

実施例1

2. 3-3 フルオロー4ーエトキシフェニル=3-(トランスー4ープロピルシクロヘキシル)プロピオネート(化合物(No.1))の合成

$$C_3H_7$$
—OEt (No.1)

3 - (トランス - 4 - プロピルシクロヘキシル)プロピオン酸(20. 09)、4 - エトキシー2. 3 - プフルオロフェノール(18. 59)、4 - プメチルアミノピリジン(370m9)を塩化メチレン(100ml)に溶解し、N、N′ージシクロヘキシルカルボジイミド(25. 09)を加えた後、室温にて18時間 した。反応混合物を 過した後、 液を1M塩酸、水、飽和重曹水、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下に濃縮して得た無色固体(47. 09)をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒 ヘプタン:トルエン=1:1)にて精製し、無色固体(42. 09)を得た。このものをヘプタンーソルミックス混合溶媒がら再結晶し、表題の化合

20

30

40

物(無色結晶)を得た。このものは液晶相を有し、その相転移点を以下に示す。

C 72.3 I

¹ H-NMR (CDCl₃): δ (PPm) 0.84-1.82 (m.22H).2.6 0 (t. J=7.8Hz.2H).4.10 (q. J=7.2Hz.2H).6.66-6.73 (m.1H).6.76-6.83 (m.1H)

 $M8:354(M^{+})$

[0112]

実施例2

2. 3-プフルオロー4 -メチルフェニル=3-(トランスー4 -プロピルシクロヘキシル)プロピオネート(化合物(No. 18))の合成

 C_3H_7 Me (No.18)

3-(トランス-4-プロピルシクロヘキシル)プロピオン酸(1.03分)、4-メチルー2.3-ジフルオロフェノール(0.88分)、4-ジメチルアミノピリジン(74m分)を塩化メチレン(20ml)に溶解し、N.N'-ジシクロヘキシルカルボジイミド(2.08分)を加えた後、室温にて19.5時間 した。反応混合物を 過した後、液を1M塩酸、水、飽和重曹水、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下に濃縮して得た無色固体(2.10分)をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒へプタン:酢酸エチル=20:1)にて精製し、無色固体(1.61分)を得た。このものをヘブタンーソルミックス混合溶媒がら再結晶し、表題の化合物(無色結晶)を得た。このものは液晶相を有し、その相転移点を以下に示す。 C 39.3

 1 H - NMR (CDC $_{13}$) : δ (PPm) 0. 65-2. 05 (m. 19H). 2. 28 (d. J = 2. 1 Hz. 3 H). 2. 60 (t. J = 7. 7 Hz. 2 H). 6. 65 - 7. 05 (m. 2 H)

 $MS: 324 (M^+)$

[0118]

実施例3

2. 3 - プフルオロー4 - エトキシフェニル=3 - (トランスー4 - (トランスー4 - エ チルシクロヘキシル)シクロヘキシル)プロピオネート(化合物(No. 35))の合成

$$C_2H_5$$
—OEt (No.35)

3 - (トランスー4 - (トランスー4 - エチルシクロヘキシル)シクロヘキシル)プロピオン酸(12.93)、4 - エトキシー2、3 - ジフルオロフェノール(8.93)、4 - ジメチルアミノピリジン(6 19m3)を塩化メチレン(2 4 0 m l)に溶解し、 N. N' - ジシクロヘキシルカルボジイミド(2 1 . 4 9)を加えた後、室温にて1 7 . 5 時間 した。反応混合物を 過した後、 液を1 M塩酸、水、飽和重曹水、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下に濃縮して得た無色固体(3 0 . 6 9)をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒 ヘプタン:酢酸エチル=1 0 : 1)にて精製し、無色固体(1 9 . 6 9)を得た。このものなスプタンーソルミックス混合溶媒から再結晶し、表題の化合物(無色結晶)を得た。このものは液晶相を有し、その相転移点を以下に示す。

C 98.2 N 125.8 I

¹ H-NMR (CDC I₃) : δ (PPm) 0.77-1.85 (m, 30H), 2.5 50

9 (t. J=7.6 Hz. 2 H). 4. 10 (9. J=7.1 Hz. 2 H). 6.66-6.73 (m.1 H). 6.76-6.83 (m.1 H)

 $M8:422(M^{+})$

[0114]

実施例4

2-フルオロー3-プフルオロメチルー4-エトキシフェニル=3-(トランスー4-(トランスー4-エチルシクロヘキシル)シクロヘキシル)プロピオネート(化合物(No.54))の合成

3 - (トランス - 4 - (トランス - 4 - エチルシクロヘキシル)シクロヘキシル)プロピオン酸(1 . 189)、4 - エトキシー2 - フルオロー8 - ジフルオロメチルフェノール(0 . 769)、4 - ジメチルアミノピリジン(40m9)を塩化メチレン(30m1)に溶解し、N. N' - ジシクロヘキシルカルボジイミド(1 . 359)を加えた後、室温にて16時間 した。反応退合物を一過した後、一液を1 M塩酸、水、飽和重曹水、水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下に濃縮して得た無色固体(2 . 339)をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(展開溶媒 ヘプタン:酢酸エチル=10:1)にて精製し、無色固体(1 . 569)を得た。このものをヘプタン・リルミックス退合溶媒から再結晶し、表題の化合物(無色結晶)を得た。このものは液晶相を有し、その相転移点を以下に示す。

C 87.8 (S_A 81.3) N 111.1 I I 1 H-NMR (CDCI $_3$): δ (PPm) 0.78-1.84 (m.32H).2.5 9 (t. J=7.8Hz.2H).4.08 (q.J=7.0Hz.2H).6.67 (d. J=9.1Hz.1H).7.02 (t.J=53.6Hz.1H).7.14 (t.J=8.7Hz.1H)

 $MS:468(M^{+})$

[0115]

実施例5

実施例1および発明の詳細な説明の記述をもとに、下記の化合物NO. 1~NO. 190を合成する。なお、実施例1~4で得られた化合物(NO. 1、NO. 18、NO. 35およびNO. 54)も書き加えた。

[0116]

20

10

No.	Ę, Ę	No.	Ę, Ę	
1	(CH ₂) ₂ COO	18	(CH ₂) ₂ COO-	
2	(CH ₂) ₂ COO	19	(CH ₂) ₂ COO	
3		20	(CH₂)₂COO	
4	(CH ₂) ₂ COO ← C F ₃ C ← CF ₃	21	(CH ₂) ₂ COO	10
5	(CH ₂) ₂ COO	22	(CH ₂) ₂ COO Q	
6	(CH ₂) ₂ COO — O — F ₂ HC CHF ₂	23	F ₃ C (CH ₂) ₂ COO ← − 0 − E CI	
7	-(CH ₂) ₂ COO-	24	(CH ₂) ₂ COO-	
8	FH ₂ C CH ₂ F 	25	F ₃ C F	
9	O(CH ₂) ₂ COO	26	F F ₃ CO F (CH ₂) ₂ COO-	20
10	F ₃ C F (CH ₂) ₂ COO O	27	(CH ₂) ₂ COO	
11	F ₃ CO F (CH ₂) ₂ COO	28	O(CH ₂) ₂ COO F ₂ HC F	
12	F ₂ HC F -(CH ₂) ₂ COO -Q	29	$\begin{array}{c} \begin{array}{c} F_2 & F_2 \\ \hline \end{array}$	
13	(CH ₂) ₂ COO Q	30	S-(CH ₂) ₂ COO- CI. F	30
14	FH ₂ C F	31	N=N (CH₂)₂COO- Q	
15	(CH ₂) ₂ COO Q	32	/-(CH ₂) ₂ COO-	
16	CH ₂ F (CH ₂) ₂ COO CH5	33	F ₃ C (CH ₂) ₂ COO	
17	CHF ₂	34	F F ₃ CO (CH ₂) ₂ COO-	40
	1 1 5 3			40

[0117]

[0119]

[0120]

20

30

No.)—(CH₂)₂COO— 138)—(CH₂)₂COO—⟨ 139 -(CH₂)₂COO--(>—(CH₂)₂COO— --(CH₂)₂COO--{ --(CH₂)₂COO---(CH₂½СОО--⟨ -)—(CH2)2COO— -(CH₂)₂COO--(>—(CH₂)₂COO— -(CH₂)₂COO-)_(CH₂)₂COO_)--(CH₂)₂COO-162 —(CH₂)₂C∞—⟨ -(CH₂)₂COO-163 >—(CH₂)₂COO— ⊢(СН₂)₂СОО-√ 164)-(CH₂)₂COO->—(СН₂)₂СОО—⟨ 165 –(CH₂)₂COO–(--(CH₂)₂COO--(166)_(CH₂)₂COO__ (CH₂)₂COO , ,_(CH₂)₂COO_ 168

[0123]

40

50

No.

170

(CH₂),COO

(CH₂),

実施例6

4-エトキシフェニル=4-プロピルシクロヘキサンカルポキシレート

17.2重量%

4 ープトキシフェニル=4 ープロピルシクロヘキサンカルボキシレート

27.6重量%

4 - エトキシフェニル = 4 - プチルシクロヘキサンカルポキシレート

20.7重量%

4 - メトキシフェニル=4 - ペンチルシクロヘキサンカルポキシレート

20.7重量%

4 - エトキシフェニル=4 - ペンチルシクロヘキサンカルポキシレート

13.8重量%

上記のネマチック液晶組成物(以下、組成物Aと称する)を調製した。組成物Aは以下の特性を有する。

透明点(NI): 7 4. 0 \mathbb{C} 、 Δ ϵ : - 1. 3 、 Δ n : 0. 0 8 7 、 2 0 \mathbb{C} における粘度 (n $_2$ $_0$) : 1 8 . 9 m P α . S 。

この組成物A 8 5 重量%と実施例1で得られた 2 . 3 ープフルオロー4 ーエトキシフェニル=3 - (トランスー4 - プロピルシクロヘキシル)プロピオネート(化合物No. 1)15 重量%とからなる組成物B を調製した。その特性は以下の通りであった。

透明点(NI):64、7℃、 Δ ε:-1、96、 Δ n:0、085、20℃における粘度(n_{20}):23、8mP α ・S。

なお、組成物A、Bの物性値と化合物(NO・1)の混合比から、外挿法により算出した化合物(NO・1)の物性値は以下の通りであった。

透明点 (NI): 8.6℃、Δε:-5.25、Δn:0.074、20℃における粘度

 $(n_{20}): 45.9 m Pa.s.$

[0 1 2 5]

実施例7

実施例 6 に示した組成物 A の 8 5 重量 % と実施例 2 で 得られた 2 . 3 ー ジフル オロー 4 ー メチルフェニル = 3 ー (トランス - 4 - (トランス - 4 - エチルシクロ へキシル)シクロ ヘキシル)プロピオネート(化合物 N o . 1 8)の 1 5 重量 % とからなる組成物 C を調製した。その特性は以下の通りであった。

透明点(NI):59.7℃、 Δ ε:-1.44、 Δ n:0.082、20℃における粘度(n_{20}):21.5mP α ・S。なお、組成物AおよびCの物性値と化合物(No.18)の場合比から、外挿法により算出した化合物(No.18)の物性値は以下の通りであった。

透明点(NI): -24.7 \mathbb{C} 、 $\Delta\epsilon$: -2.18 、 Δ n: 0.054 、 20 \mathbb{C} における 粘度(n_{20}): 31.7 m Pa·S。

[0126]

実施例8

実施例 6 に示した組成物 A の 9 0 重量 % と実施例 8 で 得られた 2 、 8 ー ジフル オロー 4 ー エトキシフェニル = 3 ー (トランス - 4 ー (トランス - 4 ー エチル シクロヘキシル) シクロヘキシル) プロピオネート (化合物 N o . 3 5) の 1 0 重量 % と からなる組成物 D を 調製した。 その特性は以下の通りであった。

透明点(NI): 78.5 \mathbb{C} 、 Δ ϵ : -1.69 、 Δ n : 0.08 9 、 20 \mathbb{C} における粘 20 度(n_{20}): 24.5 m P α · S 。 なお、 組成物 A および D の物性値と化合物(No . 35)の混合比から、 外挿法により算出した化合物(No . 35)の物性値は以下の通りであった。

透明点(NI):113.6℃、Δε:-4.84、Δn:0.107、20℃における 粘度(n₂₀):67.7mPa.S。

[0127]

実施例 9

実施例6に示した組成物Aの85重量%と実施例4で得られた2-フルオロー3-ジフルオロメチル-4-エトキシフェニル=3-(トランス-4-(トランス-4-エチルシクロヘキシル)シクロヘキシル)プロピオネート(化合物No.54)の15重量%とからなる組成物Eを調製した。その特性は以下の通りであった。

透明点(NI): 78.5 ℃、 $\Delta \epsilon$: -1.69、 Δn : 0.089、 20 ℃ における 粘度(n_{20}): 24.5 m P α ・ S。 なお、 組成物 A および E α 物性値と化合物(NO.54)の混合比から、外挿法により算出した化合物(NO.54)の物性値は以下の通りであった。

透明点(N I):93.3℃、Δε:-5.56、Δn:0.080。

[0128]

本発明の代表的な組成物を実施例10~17にまとめた。最初に組成物の成分である化合物とその量(重量%)を示した。化合物は下記表1の取り決めに従い、左末端基、結合基、環構造および右末端基の記号によって表示した。かっこ中の番号は実施例5の表で示した化合物に対応する。次に組成物の物性値を示した。物性値を測定する方法は次のとおりである。

[0129]

ネマチックー等方性液体の相転移温度(透明点:NI:単位は℃):偏光顕微鏡を備えた 融点測定装置のホットプレートに試料を置き、1℃/分の速度で加熱した。試料がネマチック相から等方性液体相に変化し始めたときの温度を測定した。

[0130]

粘度(η:測定温度は 2 0 . 0 ℃;単位は m P a · S):粘度の測定には E 型粘度計を用いた。

[0131]

50

10

30

光学異方性(屈折率異方性:△n:測定温度25.0℃):光学異方性は、波長が589nmの光によってアッペ屈折計を用いて測定した。

[0132]

誘電率異方性(△ε;25℃で測定)

1) Δ ϵ の値が正の組成物: 2 枚のがラス基板の間隔(ギャップ)が 9 μ m、 ツイスト角が 8 0 度の液晶セルに試料を入れた。 このセルに 2 0 ボルトを印加して、液晶分子の長軸方向における誘電率(ϵ \parallel)を測定した。 0 . 5 ボルトを印加して、液晶分子の短軸方向における誘電率(ϵ \perp)を測定した。 誘電率異方性の値は、 Δ ϵ = ϵ \parallel - ϵ \perp 、の式から計算した。

[0133]

2) Δ ϵ の値が負の組成物:ホメオトロピック配向処理した液晶セルに試料を入れ、 0 . 5 ポルトを印加して誘電率(ϵ \parallel)を測定した。ホモジニアス配向処理した液晶セルに試料を入れ、 0 . 5 ポルトを印加して誘電率(ϵ \perp)を測定した。誘電率異方性の値は、 Δ ϵ = ϵ \parallel - ϵ \perp 、の式から計算した。

[0134]

しきい値電圧(Vth:測定温度は25.0℃:単位はポルト):2枚のガラス基板の間隔(ギャップ)が(0.5 / △ n)μmであり、ツイスト角が80度である、ノーマリーホワイト型(normally white type)の液晶表示素子に試料を入れた。△nは上記の方法で測定した光学異方性の値である。この素子に周波数が32Hzである矩形波を印加した。矩形波の電圧を上昇させ、素子を通過する光の透過率が90%になったときの電圧の値を測定した。

[0135]

ピッチの値(測定温度は 2.5.0 ℃:単位は μ m):ピッチの測定には、カノーのくさび型セル法を用いた。カノーのくさび型セルに試料を注入し、セルから観察されるディスクリネーションラインの間隔(α :単位は μ m)を測定した。ピッチ(P)は、式P=2・ α ・t α n θ から算出した。 θ は、くさび型セルにおける 2 枚のがラス板の間の角度である。

[0136]

10

表1 記号を用いた化合物の表記方法 R-(AI)-ZI------Zn-(An)-X

1)左末端基 R-	記号	3)結合基 -Zn-	記号				
CnH2n+1	n-	-C2H4-	2				
CnH2n+10-	n0-	-C4H8-	4				
CnH2m+1OCmH2m+1—	nOm—	-coo-	Ē				
CH2=CH-	V-	-000-	Er				
CH2=CHCnH2n-	Vn-	-c≡c-	T				
CnH2n+1CH=CHCmH2m-	nVm−	-CH=CH-	·				
CnH2n+1CH=CHCmH2mCH=CHCkH2k-	nVmVk−	-CF2O-	CF2O				
CF2=CH-	VFF-	-OCF2-	OCF2				
CF2=CHCnH2n-		-0CF2-	OCF2	10			
CF2=CHCnHzn-	VFFn-						
2)環構造 —An—	記号	4)右末端基 一X	記号				
	В	-F	-F				
		-Cl	-cl				
Ⅰ		-CN	-c				
	B(F)	-CF3	-CF3				
		-OCF3	-ocf3				
Į F		-OCF2H	-OCF2H				
/ = <	B(F, F)	-CnH2n+1	-n				
	2(1,1)	-OCnH2n+1	-On				
		-сооснз	-EMe	20			
	ы	-CH=CH2	-v				
 	Н	-CnH2nCH=CH2	-n∨				
		-CmH2mCH=CHCnH2n+					
1	_	-CH=CF2	_VFF				
I-\(\sigma\)-	G	-CnH2nCH=CF2	-nVFF				
<u></u>		Granzilon I—Gra	11011				
	D.						
	Py						
F F							
	B(2F, 3F)						
				30			
F, CF2H							
	B(2F, 3CF2H)						
5)表記例							
例1 3-H2B(F, F)B(F)-F 例3 3-HH2EB(2F, 3F)-O2							
F F		F	₹ F				
	~ · · /	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	<i>></i> −<				
C_3H_7 C_2H_4 F	C3H7—		OC ₂ H ₅				
F				40			
例2 5—HHEB—F							
C ₅ H ₁₁ ——————————————————————————————————							

[0187]

実施例10

2-H2EB (2F. 3F) - O2 (No. 4) 8. 0% 3-H2EB (2F. 3F) - 2 (No. 2) 8. 0% 3-HH2EB (2F. 3F) - O2 8. 0%

```
3-HH2EB (2F. 3F) - 2 (No. 36) 8.0%
3 - H E B - O 4
                                   20.0%
4 - H E B - O 2
                                   12.0%
5 - H E B - O 1
                                   12.0%
3 - H E B - O 2
                                   10.0%
5 - H E B - O 2
                                   14.0%
NI = 73.8(C), n = 29.0 (mPa·s), \Delta n = 0.092.
[0138]
実施例11
3-H2EB(2F.3F)-O2(No.1)
                                      5.0%
                                                               10
2-HH2EB (2F. 3F) - O2 (No. 35)
                                      3.0%
                                      5.0%
3 - HH - 5
3 - HH - 4
                                      5.0%
3 - HH - O1
                                      6.0%
3 - HH - O3
                                      6.0%
3 - HB - O1
                                      5.0%
3 - HB - O2
                                      5.0%
3 - HB (2F. 3F) - O2
                                      5.0%
5 - HB (2F. 3F) - O2
                                    10.0%
3 - H H B (2 F. 3 F) - O 2
                                                               20
                                              12.0%
5 - HHB (2F, 3F) - O2
                                    10.0%
3 - H H B (2F, 3F) - 2
                                      4.0%
2 - H H B (2 F. 3 F) - 1
                                      4.0%
3 - HHEH - 3
                                      5.0%
3 - HHEH - 5
                                      5.0%
4 - HHEH - 3
                                      5.0%
NI = 84.7 (C) , \Delta n = 0.077, \Delta \epsilon = -3.3.
[0139]
実施例12
3 - H 2 E B (2 F. 3 F) - O 2 (No. 1)
                                   4.0%
                                                               30
3-H2EB(2F, 3F)-2(No. 2)
                                    3.0%
3-HH2EB (2F. 3F) - 2 (No. 36)
                                    5.0%
3 - BB (2F. 3F) - 02
                                    5.0%
3 - BB (2F, 3F) - O4
                                   10.0%
5 - BB (2F, 3F) - 04
                                   10.0%
2 - BB (2F. 3F) B - 3
                                   25.0%
3 - BB (2F, 3F) B - 5
                                    8.0%
5 - BB (2F. 3F) B - 5
                                   14.0%
5 - B B (2 F. 3 F) B - 7
                                   16.0%
NI=74.4 (°C). \Deltan=0.188. \Delta \epsilon=-3.5.
                                                               40
[0140]
実施例13
2-H2EB (2F. 3F) - O2 (No. 4)
3 - HH 2 EB (2F. 3CHF 2) - O 2 (No. 54)
                                          2.0%
3 - HB - O1
                                         15.0%
3 - HB - O2
                                          6.0%
3 - HEB (2F, 3F) - 02
                                          9.0%
4 - HEB (2F. 3F) - 02
                                          9.0%
5 - HEB (2F, 3F) - 02
                                                     6.0%
2 - B B 2 B - O 2
                                          6.0%
                                                               50
```

```
3 - B B 2 B - O 2
                                            6.0%
5 - B B 2 B - O 1
                                            6.0%
5 - B B 2 B - O 2
                                            6.0%
1 - B 2 B B (2 F) - 5
                                            7.0%
3 - B 2 B B (2 F) - 5
                                            7.0%
5-B (F) BB-02
                                                             7
. 0 %
3 - B B (2 F. 3 F) B - 3
                                            5.0%
NI = 77.1 (°C), n = 23.4 (m Pa·s), \Delta n = 0.157.
[0141]
                                                                 10
実施例14
3 - HH 2 EB (2F. 3F) - O2
3 - HH 2 EB (2F. 3F) - 2 (No. 36)
                                      3.0%
1 V 2 - B E B (F. F) - C
                                      5.0%
3 - H B - C
                                    20.0%
V 2 - H B - C
                                      6.0%
1 - B T B - 3
                                      5.0%
2 - B T B - 1
                                    10.0%
1 O 1 - H H - 3
                                      3.0%
3 - HH - 4
                                                                 20
                                    11.0%
3 - H H B - 1
                                      8.0%
3 - H 2 B T B - 2
                                      4.0%
3 - H 2 B T B - 3
                                     4.0%
3 - H 2 B T B - 4
                                      4.0%
3 - HB (F) TB - 2
                                                       6.0%
                                                       5.0%
3 - HB (F) TB - 3
3 - HHB - C
                                                             3
. 0 %
NI = 89.1(C), n = 16.9(mPa.s), \Delta n = 0.162,
\Delta \epsilon = 6.7. V t h = 2.01 (V).
                                                                 30
上記の組成物に基づいて0.8重量%の光学活性化合物(OP-4)を添加したところ、
ピッチの値は11.5 μmであった。
[0142]
実施例15
2-H2EB(2F.3F)-O2(No.4)
                                            2.0%
2-HH2EB (2F. 3F) - O2 (No. 35)
                                            3.0%
3 - HH 2EB (2F. 3CHF 2) - O2 (No. 54)
                                           5.0%
5 - HBCF2OB(F. F) - C
                                                          3.0
%
3 - HB (F. F) CF 2 OB (F. F) - C
                                                  3.0%
                                                                 40
3 - HB - C
                                               18.0%
2 - B T B - 1
                                               10.0%
5 - HH - VFF
                                               23.0%
1 - BHH - VFF
                                               8.0%
1 - B H H - 2 V F F
                                                 8.0%
3 - H 2 B T B - 2
                                                 5.0%
3 - H 2 B T B - 3
                                                 4.0%
3 - H 2 B T B - 4
                                                 4.0%
3 - H H B - 1
                                                 4.0%
NI = 88.1(C), n = 20.1(mPa·s), \Delta n = 0.180,
                                                                 50
```

```
\Delta \epsilon = 3.6.Vth = 2.65(V).
[0143]
実施例16
3-H2EB (2F, 3F) - O2 (No. 1) 2.0%
3 - HH 2 EB (2F. 3F) - O2
                                    3.0%
5 - H B - F
                                  12.0%
6 - H B - F
                                    9.0%
7 - HB - F
                                    7.0%
2 - H H B - O C F 3
                                    7.0%
3 - HHB - OCF3
                                    7.0%
                                                                10
4 - HHB - OCF3
                                    7.0%
5 - H H B - O C F 3
                                    5.0%
3 - H H 2 B - O C F 3
                                    4.0%
5 - H H 2 B - O C F 3
                                    4.0%
3 - H H B (F. F) - O C F 3
                                    5.0%
3 - HBB(F) - F
                                 10.0%
5 - HBB(F) - F
                                    5.0%
3 - H H 2 B (F) - F
                                    3.0%
3 - HB (F) BH - 3
                                    3.0%
5 - H B B H - 3
                                    3.0%
                                                                20
3 - H H B (F. F) - O C H F 2
                                    4.0%
NI = 85.1(C), n = 16.2(mPa·s), \Delta n = 0.090,
\Delta \epsilon = 3.8. V t h = 2.47 (V).
[0144]
実施例17
3-H2EB(2F. 3F)-2(No. 2)
                                       3.0%
2-HH2EB(2F.3F)-O2(No.35)
                                       2.0%
7 - HB (F) - F
                                       5.0%
5 - H 2 B (F) - F
                                       5.0%
3 - H B - O 2
                                                                30
                                       5.0%
3 - HH - 4
                                       5.0%
2 - HHB(F) - F
                                     10.0%
3 - H + B + F - F
                                     10.0%
5 - H H B (F) - F
                                                       10.0%
3 - H 2 H B (F) - F
                                       5.0%
2 - HBB(F) - F
                                       3.0%
3 - H B B (F) - F
                                       3.0%
5 - HBB(F) - F
                                       6.0%
2 - H 2 B B (F) - F
                                       5.0%
3 - H 2 B B (F) - F
                                       6.0%
                                                                40
3 - H H B - 1
                                       8.0%
3 - H H B - O 1
                                       5.0%
3 - H H B - 3
                                       4.0%
NI = 89. 2 (°C), n = 21. 0 (mPa \cdot S), \Delta n = 0. 098,
\Delta \epsilon = 3.0. V t h = 2.67 (V).
上記の組成物に基づいて0.3重量%の光学活性化合物(OP-8)を添加したところ、
ピッチの値は76. 3LMであった。
[0145]
【発明の効果】
本発明の化合物は、熱、光などに対する安定性、高い透明点、液晶相の低い下限温度、小
                                                                50
```

さな粘度、適切な光学異方性、負に大きな誘電率異方性、他の液晶性化合物との優れた相溶性を有する。本発明の液晶組成物は、これらの化合物の少なくとも一つを含有し、そしてネマチック相の高い上限温度、ネマチック相の低い下限温度、小さな粘度、適切な光学異方性、低いしきい値電圧を有する。本発明の液晶表示素子は、この組成物を含有し、そして使用できる広い温度範囲、短い応答時間、大きなコントラスト比、低い駆動電圧を有する。

フロントページの	の続き
----------	-----

(51)Int. CI. 7 FΙ テーマコード(参考) CO9K 19/32 C 0 9 K 19/32 C09K 19/34 C09K 19/34 C09K 19/46 C09K 19/46 G02F 1/13 G02F 1/13 500 Fターム(参考) 4H027 BA01 BD01 BD02 BD03 BD05 BD07 BD08 BD11 BD20 BD24 CB01 CC04 CD05 CE01 CE05 CG05 CK05 CL01 CL05 CM01 CM04 CM05 CN01 CN05 CQ04 CR01 CR03 CR05 CT01 CT02 CT03 CT05 CU05 CW01 CW02 CW03 CX01

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
☑ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER:

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.